

明 細 書

結晶形態の 6-N-ピリジルメチルアミノインドロカルバゾール化合物

5 技 術 分 野

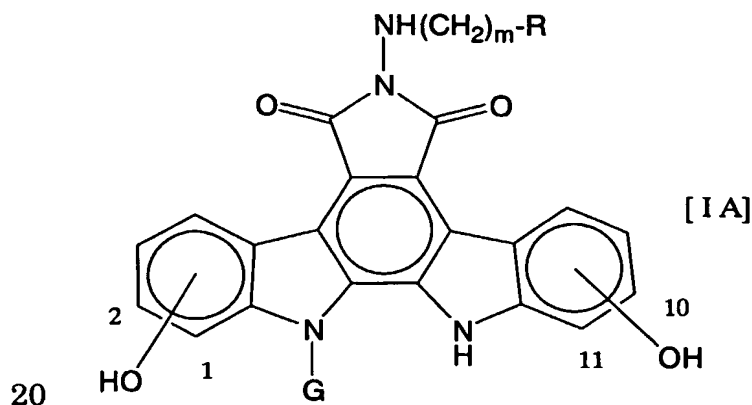
本発明は、医薬の分野で有用であり、具体的には腫瘍細胞の増殖を阻害し、抗腫瘍効果を発揮する、新規な結晶形態のインドロピロロカルバゾール誘導体の遊離塩基、その医薬上許容される塩又はその溶媒和物、その製法、及びそれを有効成分として含む医薬組成物などに関する。

10

背 景 技 術

我々は、抗がん活性を有する新規インドロピロロカルバゾール誘導体を見出し、かかる一連の化合物について特許出願をしてきた（米国特許第 5 5 9 1 8 4 2 号明細書、米国特許第 5 6 6 8 2 7 1 号明細書、米国特許第 5 8 0 4 5 6 4 号明細書、
15 書、米国特許第 5 9 2 2 8 6 0 号明細書、国際公開第 9 5 / 3 0 6 8 2 号パンフレット、国際公開第 9 6 / 0 4 2 9 3 号パンフレット、国際公開第 9 8 / 0 7 4 3 号パンフレット、欧州特許出願公開公報第 0 5 2 8 0 3 0 号明細書、特開平 1 0 - 2 4 5 3 9 0 号公報など）。

ここで、特開平 1 0 - 2 4 5 3 9 0 号明細書には、下記の式：



〔式中、Rは、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基及びヒドロキシ低級アルケニル基からなる群から選ばれる 1 又は 2 個の置換基を有するフェニル基、ナフチル基、ピリジル基、フリル基又はチエニル基（但し、置

換基として低級アルコキシ基を有する場合は、同時にヒドロキシ基、低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基及びヒドロキシ低級アルケニル基からなる群から選ばれるもう一つの置換基を有する)を示し、mは、1～3の整数を示し、Gは、 β -D-グルコピラノシル基を示し、インドロピロロカルバゾール環上の

5 ヒドロキシ基の置換位置は、1位と11位又は2位と10位である]で表される化合物が記載されている。しかしながら、この明細書には当該化合物の結晶形についての記載も示唆もない。現に当該明細書に記載の製法で実施例化合物を合成・単離すると非晶質であることが確かめられている。

上記化合物を実際の抗腫瘍剤として市場化する場合には、その化合物の物理化学的安定性の面からみて結晶形態であることが望ましい。特に上記化合物の非晶形の固体は安定性が不十分であり、通常の方法で長期間保存すると、変色し、純度の低下をきたす。また、仮に上記化合物を非晶固体あるいは液剤として市場化するとしても、該非晶形固体を実質的に純粋なものとして製造するためには複雑な精製工程を要し、結晶化による精製工程なしには実際の市場化には種々問題

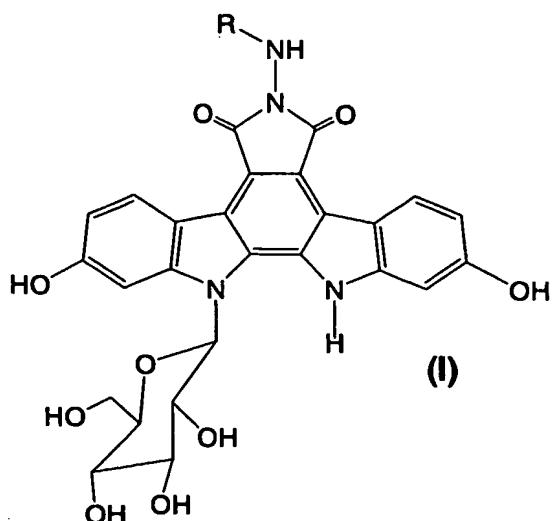
15 がある。

このように、結晶形態である上記インドロカルバゾール化合物を得ることは極めて重要なことにも関わらず、これまで上記化合物の結晶について詳細な検討はなされてこなかった。

20 発 明 の 開 示

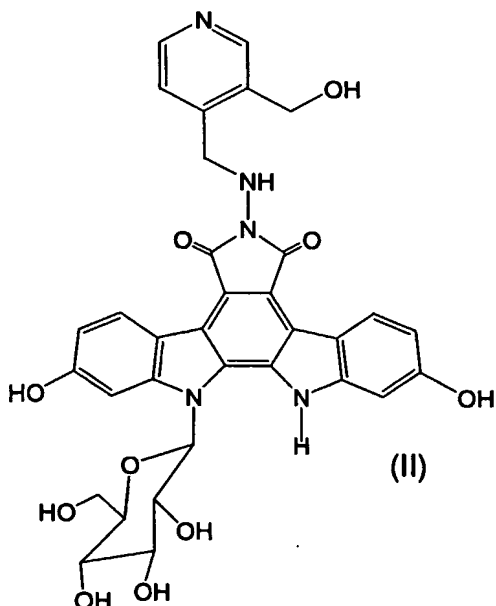
本発明者らは、非晶形であることに由来する上記の問題を解決すべく鋭意研究した結果、上記式(I A)で示される化合物の中で、結晶形態の化合物を見だし、本発明を完成した。

本発明は、下記式(I)：



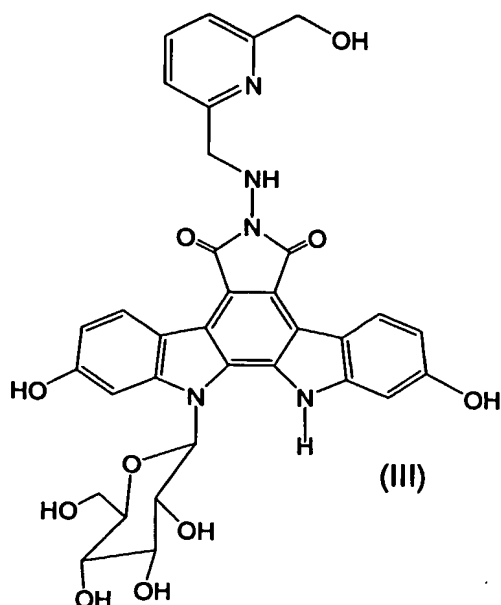
(式中、Rは、無置換又はヒドロキシメチル基で置換されたピリジルメチル基を表す。)で示される結晶形態の6-N-ピリジルメチルアミノ-12,13-ジヒドロ-2,10-ジヒドロキシー-12-β-D-グルコピラノシル-5H-インドロ[2,3-a]ピロロ[3,4-c]カルバゾール-5,7(6H)-ジオンの遊離塩基、その医薬上許容される塩又はその溶媒和物に関する。

本発明は、好ましくは、結晶形態の下記式 (II) :

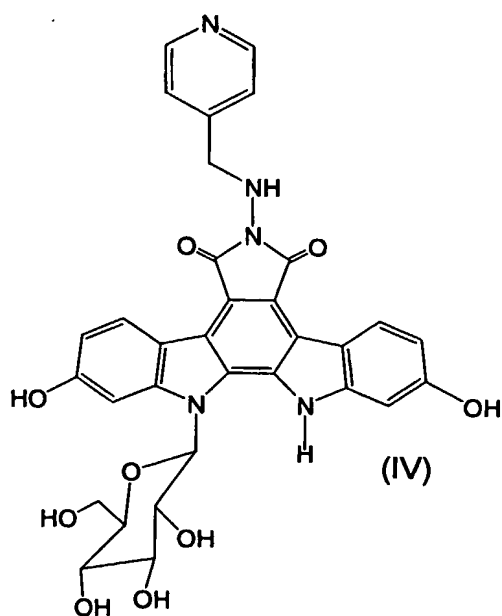


で示される化合物の遊離塩基、その医薬上許容される塩又はその溶媒和物 ;

10 結晶形態の下記式 (III) :



で示される化合物の遊離塩基、その医薬上許容される塩又はその溶媒和物；或いは、結晶形態の下記式（I V）：



- 5 で示される化合物の遊離塩基、その医薬上許容される塩又はその溶媒和物に関する。

ここで、結晶形態の上記式（I）で示される化合物の遊離塩基と、結晶形態の上記式（I）で示される化合物の医薬上許容される塩（以下、「分子内塩」という。）を比べると、特に注射剤としての処方に関しては、その水溶性の向上及び

- 10 製剤上、添加剤を多量に添加する必要がないと期待されることなどから、結晶形

態の上記式（I）で示される化合物の分子内塩であることが望ましい。

なお、特開平10-245390号明細書には、上記式（IV）で示される化合物の具体的な構造及び製法の開示はないので、新規な化合物であると認められる。当該化合物の製法は、実施例7-1に記載する。

5

また、本発明は、さらに好ましくは、結晶形態である上記式（II）で示される化合物の塩酸塩、硫酸塩、若しくはメタンスルホン酸塩；

結晶形態である上記式（III）で示される化合物の塩酸塩、硫酸塩、若しくはメタンスルホン酸塩；又は

10 結晶形態である上記式（IV）で示される化合物の塩酸塩、硫酸塩、若しくはメタンスルホン酸塩に関する。

また、本発明は、好ましくは、結晶形態である上記式（II）、（III）、又は（IV）で示される化合物の溶媒和物に関する。

15 本発明は、さらに好ましくは、結晶形態である上記式（II）で示される化合物のメタンスルホン酸塩のエタノール和物に関する。

本発明は、薬学的に許容し得る担体又は希釈剤と一緒に、結晶形態である上記式（I）で示される化合物の遊離塩基、その医薬上許容される塩又はその溶媒和物を有効成分として含む、医薬組成物に関する。

20 また、本発明は、薬学的に許容し得る担体又は希釈剤と一緒に、結晶形態である上記式（I）で示される化合物の遊離塩基、その医薬上許容される塩又はその溶媒和物を有効成分として含む、抗がん剤に関する。

さらに、本発明は、薬学的に許容し得る担体又は希釈剤と一緒に、結晶形態の上記式（I）で示される化合物を用いた、注射用抗がん剤に関する。

25 また、本発明は、好ましくは、薬学的に許容し得る担体又は希釈剤と一緒に、結晶形態の上記式（II）、（III）又は（IV）で示される化合物を用いた、注射用抗がん剤に関する。

ここで、本明細書で用いる「結晶形態」とは、固体であって、その内部構造が三次元的に構成原子の規則正しい繰り返しでできているものをいい、結晶多形を

含む。一方、「非晶形」とは、結晶状態ではない、アモルファス（無定形）の状態をいう。

本明細書で用いる「遊離塩基」とは、塩基分子が酸又は水素イオンと結合していない状態をいう。

- 5 本明細書で用いる「医薬上許容される塩」とは、例えば、塩酸、硫酸、臭化水素酸、硝酸、リン酸、過塩素酸等の無機酸；例えば酢酸、マレイン酸、フマル酸、酒石酸、クエン酸、乳酸、コハク酸、アスコルビン酸、トリフルオロ酢酸等の有機酸；例えばメタンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸等のスルホン酸等との付加塩が挙げられ、好ましくは、塩酸、硫酸、リン酸、
- 10 酢酸、フマル酸、酒石酸、クエン酸、乳酸、コハク酸、メタンスルホン酸、又はベンゼンスルホン酸との付加塩であり、さらに好ましくは、塩酸、硫酸、又はメタンスルホン酸との付加塩である。

本明細書で用いる「溶媒和物」とは、溶媒の結合した化合物をいい、例えば、エタノール和物、水和物等である。

- 15 本明細書で用いる「薬学的に許容される担体若しくは希釈剤」という用語は、溶剤〔例えば、水、生理食塩水、アルコール（例えば、エタノール）、グリセリン、植物オイルなど〕；添加剤〔例えば、賦形剤、基剤、崩壊剤、結合剤、滑沢剤、湿潤剤、安定剤、乳化剤、分散剤、保存剤、甘味剤、着色剤、矯味剤、芳香剤、緩衝剤、さらに可溶化剤、又は防腐剤、浸透圧を変えるための塩、コーティング剤、あるいは抗酸化剤〕などを含む。
- 20

- 本明細書で用いる「抗がん剤」は、「がん」患者を治療するための「製剤」であり、「がん」とは、固形がん及び造血器がんをいう。ここで、固形がんは、例えば、脳腫瘍、頭頸部がん、食道がん、甲状腺がん、小細胞肺がん、非小細胞肺がん、乳がん、胃がん、胆のう・胆管がん、肝がん、膵がん、結腸がん、直腸がん、
- 25 卵巣がん、絨毛上皮がん、子宮体がん、子宮頸がん、腎盂・尿管がん、膀胱がん、前立腺がん、陰茎がん、睾丸がん、胎児性がん、ウイルス腫瘍、皮膚がん、悪性黒色腫、神経芽細胞腫、骨肉腫、ユーイング腫、軟部肉腫などであり、好ましくは、結腸がん、小細胞肺がん、非小細胞肺がん、膀胱がん、頭頸部がん、胃がん、膵がん、肝がん、卵巣がんであり、さらに好ましくは、結腸がん、非小細

5 胞肺がん、頭頸部がんである。一方、造血器がんとしては、例えば、急性白血病、慢性リンパ性白血病、慢性骨髄性白血病、真性多血病、悪性リンパ腫、多発性骨髄腫、非ホジキンリンパ腫などである。また、「製剤」とは、経口製剤及び非経口製剤を含む。経口製剤としては、例えば、錠剤、カプセル剤、散剤、顆粒剤などであり、一方、非経口製剤としては、例えば、溶液若しくは懸濁液等の殺菌した液状の製剤、具体的には、注射剤、点滴剤などであり、好ましくは、静脈内注射剤又は静脈内点滴剤であり、さらに好ましくは静脈内点滴剤である。これらの静脈内注射剤及び静脈内点滴剤は、予め溶解したものその他、粉末のまま或いは適当な担体（添加物）を加えたものを用时溶解する形態もとる得る。

10

次に、結晶形態である式（I）で示される化合物の製法を記載する。

本発明は、結晶形態の上記式（I）で示される化合物の製造方法であって、

- 15 ・非晶形の上記式（I）で示される化合物に対して、1等量から100等量の対応する酸を含むか又は適量の酢酸を含んでいてもよい有機溶媒溶液を、その濃度が50mg/Lから1g/Lになるように加える工程、
- ・得られた溶液を加熱環流する工程、
 - ・必要に応じて、得られた溶液を濾過することにより不溶物を除去する工程、
 - ・得られた溶液から溶媒を留去し、濃縮する工程、
 - ・得られた固体の懸濁溶液を加熱環流する工程、
- 20 ・得られた懸濁溶液を0℃から35℃に冷却する工程、及び
- ・得られた結晶を単離する工程、を含むことを特徴とする前記方法に関する。当該方法のより具体的な実施形態は、下記の製法1及び製法2である。

製法1（上記式（I）で示される化合物の分子内塩結晶の場合）

- 25 非結晶形の式（I）で示される化合物に対し、1等量から100等量、好ましくは、5から20等量の対応する酸（塩酸、硫酸、メタンスルホン酸等）を含む、ジメチルスルホキシド、N,N-ジメチルアセトアミド、N,N-ジメチルホルムアミド、1,2-ジメトキシエタン、ジエチルエーテル、tert-ブチルメチルエーテル、アセトン、酢酸エチル、ヘキサン、ジクロロメタン、クロロホル

ム、テトラクロロメタン、1, 2-ジクロロエタン、及びこれらの混合溶液からなる群から選択される溶液； 又は、好ましくは、メタノール、エタノール、1-プロパノール、2-プロパノール、1-ブタノール、2-ブタノール、及びこれら混合溶媒からなる群から選択される溶液； さらに好ましくは、メタノール溶液を、その溶液の濃度が50 mg/Lから1 g/Lになるように加え、5分から200時間、好ましくは、10から20時間、さらに好ましくは15時間、加熱還流する。

得られた溶液中、完全に溶解しないものがある場合には、常圧もしくは減圧下濾過して不溶物を除く。次に、その溶媒を常圧もしくは減圧下で1/3から1/10になるまで濃縮留去すると固体が析出する。

析出した固体の懸濁溶液をそのまま1時間から200時間、好ましくは、10時間から20時間、さらに好ましくは15時間、加熱還流する。

得られた懸濁溶液を0℃から35℃に冷却した後、得られた固体を常圧または減圧下濾取し、適量の、ジメチルスルホキシド、*N, N*-ジメチルアセトアミド、*N, N*-ジメチルホルムアミド、1, 2-ジメトキシエタン、ジエチルエーテル、*tert*-ブチルメチルエーテル、アセトン、酢酸エチル、ヘキサン、ジクロロメタン、クロロホルム、テトラクロロメタン、1, 2-ジクロロエタン、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒； 又は、好ましくは、メタノール、エタノール、1-プロパノール、2-プロパノール、1-ブタノール、2-ブタノール、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒； さらに好ましくは、メタノール又はエタノールで、1回から数回洗浄する。

得られた固体を25℃から80℃、好ましくは40℃で、0.5時間から100時間、減圧下乾燥すると固体が得られる。得られた固体を適量の、ジメチルスルホキシド、*N, N*-ジメチルアセトアミド、*N, N*-ジメチルホルムアミド、1, 2-ジメトキシエタン、ジエチルエーテル、*tert*-ブチルメチルエーテル、アセトン、酢酸エチル、ヘキサン、ジクロロメタン、クロロホルム、テトラクロロメタン、1, 2-ジクロロエタン、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒； 又は、好ましくは、メタノール、エタノール、1-プロパノール、2-プロパノール、1-ブタノール、2-ブタノール、及びこれらの混合

溶媒からなる群から選択される溶媒； さらに好ましくはエタノールに懸濁し、40℃から130℃、好ましくは、70℃から80℃、さらに好ましくは75℃で0.1時間から200時間、好ましくは15時間から25時間、さらに好ましくは、20時間、加熱攪拌する。

- 5 得られた反応液を0℃から35℃、好ましくは室温に冷却した後、得られた固体を常圧または減圧下濾取し、適量の、ジメチルスルホキシド、*N*, *N*-ジメチルアセトアミド、*N*, *N*-ジメチルホルムアミド、1, 2-ジメトキシエタン、ジエチルエーテル、*tert*-ブチルメチルエーテル、アセトン、酢酸エチル、ヘキサン、ジクロロメタン、クロロホルム、テトラクロロメタン、1, 2-ジクロロエタン、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒；
- 10 又は、好ましくは、メタノール、エタノール、1-プロパノール、2-プロパノール、1-ブタノール、2-ブタノール、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒、さらに好ましくは、エタノール又は2-プロパノールで1回から数回洗浄する。
- 15 得られた固体を25℃から80℃、好ましくは40℃から60℃、さらに好ましくは50℃で0.5時間から100時間、減圧下乾燥することにより目的とする、式(I)で示される化合物の分子内塩結晶を製造することができる。

製法2（上記式(I)で示される化合物の遊離塩基の結晶の場合）

- 20 非結晶形の式(I)で示される化合物に対し、ジメチルスルホキシド、*N*, *N*-ジメチルアセトアミド、*N*, *N*-ジメチルホルムアミド、1, 2-ジメトキシエタン、ジエチルエーテル、*tert*-ブチルメチルエーテル、アセトン、酢酸エチル、ヘキサン、ジクロロメタン、クロロホルム、テトラクロロメタン、1, 2-ジクロロエタン、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒；
- 25 又は、好ましくは、メタノール、エタノール、1-プロパノール、2-プロパノール、1-ブタノール、2-ブタノール、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒； さらに好ましくはエタノール、或いは、0.1等量から100等量の酢酸を含む上記溶媒の溶液を、その溶液の濃度が50mg/Lから1g/Lになるように加え、5分から200時間、好ましくは、0.25時間から15

時間、加熱還流する。得られた溶液中、完全に溶解しないものがある場合には、常圧もしくは減圧下濾過して不溶物を除く。

次に、その溶媒を常圧もしくは減圧下で1/3から1/10になるまで濃縮留去すると固体が析出する。析出した固体の懸濁溶液をそのまま0分から200時間、

5 好ましくは、2.5時間から15時間、加熱還流する。

得られた懸濁溶液を0℃から35℃、好ましくは、室温に冷却した後、得られた固体を常圧または減圧下濾取し、適量の、ジメチルスルホキシド、*N,N*-ジメチルアセトアミド、*N,N*-ジメチルホルムアミド、1,2-ジメトキシエタン、ジエチルエーテル、*tert*-ブチルメチルエーテル、アセトン、酢酸エチル、ヘキサン、ジクロロメタン、クロロホルム、テトラクロロメタン、1,2-ジクロロエタン、及びこれらの混合溶媒；又は、好ましくは、メタノール、エタノール、1-プロパノール、2-プロパノール、1-ブタノール、2-ブタノール、及びこれらの混合溶媒；さらに好ましくは、メタノール、エタノール、又は2-プロパノールで1回から数回洗浄する。

15 得られた固体を25℃から80℃、好ましくは、40℃から60℃、さらに好ましくは50℃で、0.5時間から100時間減圧下乾燥すると固体が得られる。得られた固体を適量の、ジメチルスルホキシド、*N,N*-ジメチルアセトアミド、*N,N*-ジメチルホルムアミド、1,2-ジメトキシエタン、ジエチルエーテル、*tert*-ブチルメチルエーテル、アセトン、酢酸エチル、ヘキサン、ジクロロメタン、クロロホルム、テトラクロロメタン、1,2-ジクロロエタン、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒；又は、好ましくは、メタノール、エタノール、1-プロパノール、2-プロパノール、1-ブタノール、2-ブタノール、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒に懸濁し、40℃から130℃、好ましくは、70℃から80℃で0.1時間から200時間、
20 好ましくは15時間から25時間、さらに好ましくは20時間、加熱攪拌する。

得られた反応液を0℃から35℃、好ましくは35℃に冷却した後、得られた固体を常圧または減圧下濾取し、適量の、ジメチルスルホキシド、*N,N*-ジメチルアセトアミド、*N,N*-ジメチルホルムアミド、1,2-ジメトキシエタン、ジエチルエーテル、*tert*-ブチルメチルエーテル、アセトン、酢酸エチル、

ヘキサン、ジクロロメタン、クロロホルム、テトラクロロメタン、1, 2-ジクロロエタン、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒； 又は、好ましくは、メタノール、エタノール、1-プロパノール、2-プロパノール、1-ブタノール、2-ブタノール、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒；

5 さらに好ましくはメタノール、エタノール、又は2-プロパノールで1回から数回洗浄する。得られた固体を25℃から80℃、好ましくは、40℃から60℃、さらに好ましくは、50℃で0.5時間から100時間、減圧下乾燥することにより目的とする、式(I)で示される化合物の遊離塩基結晶を製造することができる。

10

また、本発明は、結晶形態の式(I)で示される化合物の製造方法であって、

- ・ 非晶形の式(I)で示される化合物を、1等量から100等量の対応する酸を含むか又は適量の酢酸を含んでもよい有機溶媒溶液に懸濁させる工程、
- ・ 得られた溶液を40℃から130℃で加熱攪拌する工程、

15

- ・ 得られた溶液を0℃から35℃に冷却する工程、及び
- ・ 得られた結晶を単離する工程、を含むことを特徴とする前記方法に関する。当該方法のより具体的な実施形態は、下記の製法3及び製法4である。

製法3（上記式(I)で示される化合物の分子内塩結晶の場合）

20 非結晶形の式(I)で示される化合物に対し、1等量から100等量、好ましくは2等量の対応する酸（塩酸、硫酸、メタンスルホン酸等）を含む、適量のジメチルスルホキシド、N, N-ジメチルアセトアミド、N, N-ジメチルホルムアミド、1, 2-ジメトキシエタン、ジエチルエーテル、tert-ブチルメチルエーテル、アセトン、酢酸エチル、ヘキサン、ジクロロメタン、クロロホルム、

25 テトラクロロメタン、1, 2-ジクロロエタン、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒； 又は、好ましくは、メタノール、エタノール、1-プロパノール、2-プロパノール、1-ブタノール、2-ブタノール、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒； さらに好ましくは、エタノールに懸濁させ、40℃から130℃、好ましくは75℃から80℃で、0.1時間か

ら200時間、好ましくは、15から168時間、加熱攪拌する。

得られた反応液を0℃から35℃に冷却した後、得られた固体を常圧または減圧下濾取し、適量のジメチルスルホキシド、*N,N*-ジメチルアセトアミド、*N,N*-ジメチルホルムアミド、1,2-ジメトキシエタン、ジエチルエーテル、*tert*-ブチルメチルエーテル、アセトン、酢酸エチル、ヘキサン、ジクロロメタン、クロロホルム、テトラクロロメタン、1,2-ジクロロエタン、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒；又は、好ましくは、メタノール、エタノール、1-プロパノール、2-プロパノール、1-ブタノール、2-ブタノール、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒；さらに好ましくは、エタノール又は2-プロパノールで1回から数回洗浄する。

得られた固体を25℃から80℃、好ましくは、40℃から60℃、さらに好ましくは50℃で0.5時間から100時間、減圧下乾燥することにより目的とする、式(I)で示される化合物の分子内塩結晶を製造することができる。

15 製法4（上記式(I)で示される化合物の遊離塩基の結晶の場合）

非結晶形の式(I)で示される化合物に対し、適量のジメチルスルホキシド、*N,N*-ジメチルアセトアミド、*N,N*-ジメチルホルムアミド、1,2-ジメトキシエタン、ジエチルエーテル、*tert*-ブチルメチルエーテル、アセトン、酢酸エチル、ヘキサン、ジクロロメタン、クロロホルム、テトラクロロメタン、1,2-ジクロロエタン、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒；又は、好ましくは、メタノール、エタノール、1-プロパノール、2-プロパノール、1-ブタノール、2-ブタノール、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒、或いは、0.1等量から100等量の酢酸を含む上記溶媒に懸濁し、40℃から130℃、好ましくは、75℃から80℃で0.1時間から200時間、好ましくは、15時間から24時間、加熱攪拌する。

得られた反応液を0℃から35℃、好ましくは室温に冷却した後、得られた固体を常圧または減圧下濾取し、適量のジメチルスルホキシド、*N,N*-ジメチルアセトアミド、*N,N*-ジメチルホルムアミド、1,2-ジメトキシエタン、ジエチルエーテル、*tert*-ブチルメチルエーテル、アセトン、酢酸エチル、ヘ

キサン、ジクロロメタン、クロロホルム、テトラクロロメタン、1, 2-ジクロロエタン、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒；又は、好ましくは、メタノール、エタノール、1-プロパノール、2-プロパノール、1-ブタノール、2-ブタノール、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒；
5 媒；さらに好ましくは、エタノール又は2-プロパノールで1から数回洗浄する。

得られた固体を25℃から80℃、好ましくは、40℃から60℃、さらに好ましくは、50℃で0.5時間から100時間、減圧下乾燥することにより目的とする、式(I)で示される化合物の遊離塩基の結晶を製造できる。

10

さらに、本発明は、結晶形態の式(I)で示される化合物の製造方法であって、
・非晶形の式(I)で示される化合物を、水又は1等量から100等量の対応する酸を含む水溶液に加える工程、
・得られた溶液を40℃から130℃で加熱攪拌する工程、
15 ・必要に応じて、得られた溶液を濾過することにより不溶物を除去する工程、
・得られた反応溶液の温度を0℃から35℃に下げながら攪拌する工程、及び
・得られた結晶を単離する工程、を含むことを特徴とする前記方法に関する。当該方法のより具体的な実施形態は、下記の製法5である。

20 **製法5（上記式(I)で示される化合物の遊離塩基結晶及び分子内塩結晶の場合）**

非結晶形の式(I)で示される化合物に対し、水或いは1等量から100等量の対応する酸（酢酸、塩酸、硫酸、メタンスルホン酸等）を含む水溶液を適量加え、0.5分から20時間、40℃から130℃、好ましくは、60℃から70℃
25 に加熱する。得られた溶液中、完全に溶解しないものがある場合は、必要に応じて常圧もしくは減圧下濾過して不溶物を除く。

得られた溶液に、0℃から130℃、好ましくは60℃から80℃、さらに好ましくは70℃で適量のジメチルスルホキシド、N, N-ジメチルアセトアミド、N, N-ジメチルホルムアミド、1, 2-ジメトキシエタン、ジエチルエーテル、

tert-ブチルメチルエーテル、アセトン、酢酸エチル、ヘキサン、ジクロロメタン、クロロホルム、テトラクロロメタン、1, 2-ジクロロエタン、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒； 又は、好ましくは、メタノール、エタノール、1-プロパノール、2-プロパノール、1-ブタノール、2-
5 ブタノール、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒； さらに好ましくはエタノールを加え、0℃から35℃、好ましくは室温で0. 1時間から100時間、好ましくは15時間から20時間、さらに好ましくは18時間攪拌する。

得られた固体を常圧または減圧下濾取し、適量のジメチルスルホキシド、N,
10 N-ジメチルアセトアミド、N, N-ジメチルホルムアミド、1, 2-ジメトキシエタン、ジエチルエーテル、tert-ブチルメチルエーテル、アセトン、酢酸エチル、ヘキサン、ジクロロメタン、クロロホルム、テトラクロロメタン、1, 2-ジクロロエタン、及びこれらの混合溶媒からなる群から選択される溶媒； 又は、好ましくは、メタノール、エタノール、1-プロパノール、2-プロパノール、1-ブタノール、2-ブタノール、及びこれらの混合溶媒からなる群から
15 選択される溶媒； さらに好ましくはエタノール又は2-プロパノールで数回洗浄する。

得られた固体を25℃から80℃、好ましくは40℃から60℃、さらに好ましくは50℃で0. 5時間から100時間、好ましくは60時間から80時間、
20 さらに好ましくは72時間、減圧下乾燥することにより目的とする、式(I)で示される化合物の遊離塩基結晶及び分子内塩結晶を製造することができる。

また、上記に記載の、薬学的に許容し得る担体又は希釈剤と一緒に、結晶形態である上記式(I)で示される化合物を有効成分として含む、医薬組成物； 薬
25 学的に許容し得る担体又は希釈剤と一緒に、結晶形態である上記式(I)で示される化合物を有効成分として含む、抗がん剤； 並びに、薬学的に許容し得る担体又は希釈剤と一緒に、結晶形態の上記式(I)で示される化合物を用いた、注射用抗がん剤、は、製剤技術分野の当業者に周知ないし慣用の方法を用いることにより容易に製造することができる。例えば、静脈注射用液剤、静脈注射用凍結

乾燥製剤若しくは静脈注射用粉末充填製剤が挙げられる。

静脈注射用液剤は、結晶形態である上記式 (I) で示される化合物を適当な溶剤、例えば、注射用蒸留水、生理食塩水、ブドウ糖水溶液、アルコール類、大豆油などの植物由来の油、静脈注射用液体（例えばクエン酸ナトリウム及びクエン酸の水溶液）等又はその混合溶液に溶解することにより製造することができる。

また、静脈注射用凍結乾燥製剤は、結晶形態である上記式 (I) で示される化合物をそのまま或いは適当な添加剤と共に適当な溶剤に溶解し、注射用バイアル等に小分けしたのち、凍結乾燥することにより製造することができる。

さらに、静脈注射用粉末充填製剤は、結晶形態である上記式 (I) で示される化合物を粉末のまま或いは適当な添加物を加えたものを、注射用バイアル等に小分けすることにより製造することができる。

静脈注射用液剤は予め溶解したものをそのまま投与に用いる他、適当な溶剤又は希釈剤で用時希釈して投与する形態もととり得る。静脈注射用凍結乾燥製剤及び静脈注射用粉末充填製剤は、適当な溶剤又は希釈剤で用時溶解して投与される。

ここでいう適当な溶剤又は希釈剤としては、例えば注射用蒸留水、生理食塩水、ブドウ糖水溶液、アルコール類、静脈内注射用液体（例えばクエン酸ナトリウム及びクエン酸の水溶液）若しくは電解質溶液（点滴静注及び静脈内注射用）等、又はこれらの混合溶液が挙げられる。

次に、熱安定性、光安定性、溶解度、及び吸湿性に関して、結晶形態の式 (I) で示される化合物と非晶形の式 (I) で示される化合物のデータを比較する。

(1) 熱安定性試験

式 (I I)、式 (I I I)、及び式 (I V) で示される化合物の遊離塩基アモルファスとそれぞれの結晶の固体熱安定性試験を表 1 に示す。なお、本試験は、密閉バイアル中で行われた 80℃加速試験である。表 1 から明らかなように、各アモルファスに比べて結晶は際立って優れた熱安定性を示す（第 1 図）。

表 1 固体熱安定性比較データ（残存率は、4 週間後の値を示す。）

試料	残存率 (%)
式 (I I) の化合物の遊離塩基アモルファス	87.8
式 (I I) の化合物のメタンスルホン酸結晶	99.1
式 (I I I) の化合物の遊離塩基アモルファス	66.6
式 (I I I) の化合物の塩酸塩結晶	97.7
式 (I V) の化合物の遊離塩基アモルファス	82.9
式 (I V) の化合物の遊離塩基結晶	99.7
式 (I V) の化合物の塩酸塩結晶	98.4

(2) 光安定性試験

- 式 (I I)、式 (I I I)、及び式 (I V) で示される化合物の遊離塩基アモルファスとそれぞれの結晶の固体光安定性試験を表 2 に示す。なお、本試験は、
 5 密閉バイアル中で 25℃、2000ルクスの光源下で行われた。表 2 から明らかなように、各アモルファスに比べて結晶は際立って優れた光安定性を示す（第 2 図）。

10 表 2 固体光安定性比較データ（残存率は、4 週間後の値を示す。）

試料	残存率 (%)
式 (I I) の化合物の遊離塩基アモルファス	89.5
式 (I I) の化合物の遊離塩基結晶	95.6
式 (I I) の化合物の塩酸塩結晶	94.3
式 (I I I) の化合物の遊離塩基アモルファス	78.9
式 (I I I) の化合物の塩酸塩結晶	98.1
式 (I V) の化合物の遊離塩基アモルファス	84.6
式 (I V) の化合物の遊離塩基結晶	99.5
式 (I V) の化合物の塩酸塩結晶	95.8

(3) 水に対する溶解度の試験

上記式 (I I)、(I I I)、又は (I V) で示される化合物の各分子内塩結晶とそれぞれの遊離塩基アモルファスの水に対する溶解度を以下に示す。

式 (I I) で示される化合物の遊離塩基アモルファス: 0.001mg/mL以下

5 式 (I I) で示される化合物の塩酸塩結晶: 10-50mg/mL

式 (I I) で示される化合物のメタンスルホン酸塩結晶: 10-50mg/mL

式 (I I I) で示される化合物の遊離塩基アモルファス: 0.001mg/mL以下

10 式 (I I I) で示される化合物の塩酸塩結晶: 50-100mg/mL

式 (I V) で示される化合物の遊離塩基アモルファス: 0.001mg/mL以下

式 (I V) で示される化合物の塩酸塩結晶: 10-50mg/mL

15 以上より、式 (I I)、(I I I)、又は (I V) で示される化合物の各分子内塩結晶は、それぞれの遊離塩基アモルファスと比べて、際だって優れた水に対する溶解度を示すと言える。

(4) 吸湿性試験

20 上記式 (I I) で示される化合物の遊離塩基アモルファスと同化合物の塩酸塩結晶の吸湿性を比較したところ、通常の保管湿度である湿度30%から75%で比較すると、遊離塩基アモルファスの重量は加湿条件（水の吸着過程）において7.6%増量するのに対し、結晶の重量は1.5%の微増であった。即ち、式 (I I) で示される化合物の遊離塩基アモルファスの加湿時（相対湿度30%から75%）における重量変化率は、7.6%であった。一方、式 (I I) で示される化合物の塩酸塩結晶の加湿時（相対湿度30%から75%）における重量変化率は、1.5%であり、加湿による影響が非常に小さかった。

25 また、除湿条件の重量変化（水の脱着過程）については、遊離塩基アモルファスの場合は加湿条件の重量変化と著しく異なることから吸湿性による溶解等が疑われるが、結晶の場合は重量変化がどちらの条件でもほぼ一致しており吸湿によ

る影響は観察されなかった（第3図参照）。

上記式（I V）で示される化合物の遊離塩基アモルファスと同化合物の結晶の吸湿性を比較した場合も、湿度30%から75%で比較すると、遊離塩基アモルファスの重量は2.8%増量するのに対し、結晶の重量は0.6%の微増であった。即ち、式（I V）で示される化合物の遊離塩基アモルファスの加湿時（相対湿度30%から75%）における重量変化率は、2.8%であった。一方、式（I V）で示される化合物の塩酸塩結晶の加湿時（相対湿度30%から75%）における重量変化率は、0.6%であり、加湿による影響が非常に小さかった。

更に、除湿条件の重量変化について、遊離塩基アモルファスの場合は加湿条件の重量変化と著しく異なることから吸湿性による溶解等が疑われるが、結晶の場合は重量変化がどちらの条件でもほぼ一致しており吸湿による影響は少ない（第4図参照）。つまり、結晶にすることでアモルファスの持つ吸湿性が著しく改善されたものと言える。

以上より、結晶形態の式（I）で示される化合物、特に、結晶形態の式（I I）で示される化合物の遊離塩基及び分子内塩； 結晶形態の式（I I I）で示される化合物の遊離塩基及び分子内塩； 結晶形態の式（I V）で示される化合物の遊離塩基及び分子内塩は、それぞれの対応する非結晶形のもの（遊離塩基アモルファス）に比べて、際だって優れた熱安定性・光安定性及び水溶性・低吸湿性を示すものと認められる。さらに、参考例に示されるように、遊離塩基アモルファスを結晶化することで、式（I）で示される化合物の純度を際だって向上させることもできる。

図面の簡単な説明

第1図は、式（I I）、式（I I I）、及び式（I V）で示される化合物の遊離塩基アモルファスとそれぞれの結晶の固体熱安定性試験（80℃加速試験）の結果を示す図である。図中の白カラムは、アモルファス試料の4週間後残存率（%）を表し、斜線カラムは、結晶試料の4週間後残存率（%）を表す。

第2図は、式（I I）、式（I I I）、及び式（I V）で示される化合物の遊

離塩基アモルファスとそれぞれの結晶の固体光安定性試験（25℃、2000ルクス光源下での試験）の結果を示す。図中の白カラムは、アモルファス試料の4週間後残存率（%）を表し、斜線カラムは、結晶試料の4週間後残存率（%）を表す。

- 5 第3図は、上記式（I I）で示される化合物の遊離塩基アモルファスと同化合物の塩酸塩結晶の吸湿性試験の結果を示す図である。

図中の■は、式（I I）で示される化合物の遊離塩基アモルファスの加湿時における重量変化率（%）を表し、□は、同化合物の遊離塩基アモルファスの除湿時における重量変化率（%）を表す。一方、図中の●は、式（I I）で示される化合物の塩酸塩結晶の加湿時における重量変化率（%）を表し、○は、同化合物の塩酸塩結晶の除湿時における重量変化率（%）を表す。

10

第4図は、上記式（I V）で示される化合物の遊離塩基アモルファスと同化合物の塩酸塩結晶の吸湿性試験の結果を示す図である。

図中の■は、式（I V）で示される化合物の遊離塩基アモルファスの加湿時における重量変化率（%）を表し、□は、同化合物の遊離塩基アモルファスの除湿時における重量変化率（%）を表す。一方、図中の●は、式（I V）で示される化合物の塩酸塩結晶の加湿時における重量変化率（%）を表し、○は、同化合物の塩酸塩結晶の除湿時における重量変化率（%）を表す。

15

第5図は、実施例2-1に記載の方法で得られた化合物2の結晶の粉末X線回折パターンである。

20

第6図は、実施例3に記載の方法で得られた化合物3の結晶の写真（偏光顕微鏡、倍率400倍）である。

第7図は、実施例4に記載の方法で得られた化合物4の結晶の写真（偏光顕微鏡、倍率400倍）である。

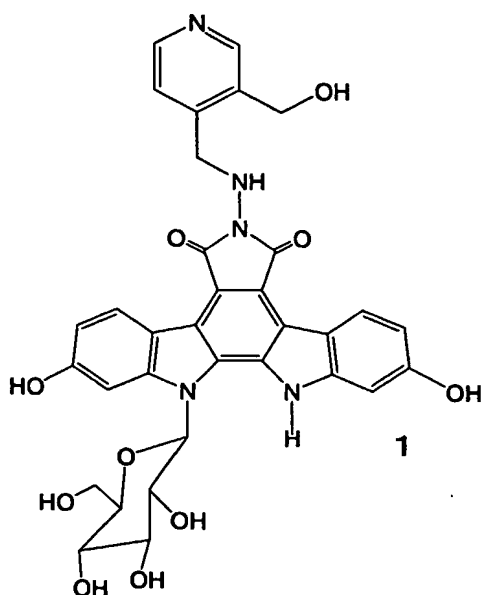
25 第8図は、実施例7-1に記載の方法で得られた化合物8の結晶の粉末X線回折パターンである。

発 明 を 実 施 す る た め の 最 良 の 形 態

以下に実施例を挙げて本発明を更に具体的に説明するが、もとより本発明はこ

これらの実施例のみに限定されるものではない。

实施例 1-1



5 化合物1の結晶の製法A（上記の製法2による）： 特開平10-24539
0号明細書の実施例14に記載の方法で調整した非結晶形の化合物1（500mg）を酢酸（0.218ml）及びメタノール（500ml）に加え、15時間加熱還流した。化合物1を完全に溶解した後、400mlのメタノールを常圧で
10 留去することにより濃縮し、析出した固体の懸濁溶液をそのまま15時間加熱還流した。室温で冷却した後、得られた固体を濾取し、メタノール（1ml）で3回洗浄し40℃で24時間減圧下乾燥すると、381mgの赤色固体が得られた。こうして得られた赤色固体（250mg）をエタノール（6.5ml）に懸濁し、75℃で20時間加熱攪拌すると、黄色結晶の生成が認められた。室温で冷却した後、得られた結晶を濾取し、エタノール（1ml）で3回洗浄し、50℃で
15 2時間減圧下乾燥することにより、黄色結晶の化合物1（247mg）を得た。

分子量：

ESI (m/z) : 654 (M-H) ⁻

プロトン核磁気共鳴 (NMR) スペクトルデータ:

¹H-NMR (400 MHz、重ジメチルスルホキシド (DMSO-d₆)、
20 δ ppm) : 11.17 (1H, s)、9.79 (2H, s)、8.84 (1H、

d、J=8.8Hz)、8.75 (1H、d、J=8.4Hz)、8.50 (1H、s)、8.40 (1H、d、J=5.1Hz)、7.59 (1H、d、J=5.1Hz)、7.17 (1H、s)、6.97 (1H、s)、6.82 (1H、d、J=8.8Hz)、6.80 (1H、d、J=8.8Hz)、6.26 (1H、t、J=4.4Hz)、5.96 (1H、d、J=8.1Hz)、5.88 (1H、s)、5.39 (1H、s)、5.24 (1H、s)、5.14 (1H、s)、4.93 (1H、d、J=4.0Hz)、4.74 (2H、s)、4.36 (2H、d、J=4.4Hz)、3.76~4.02 (4H、m)、3.43~3.52 (2H、m)

10 赤外吸収 (IR) スペクトル:

IR (全反射型赤外吸収法 (ATR: Attenuated Total Reflection Infrared)): 3315, 1746, 1697, 1620, 1576, 1458, 1371, 1333, 1232, 1198, 1119, 1069, 1015, 615 cm^{-1}

15 高圧液体クロマトグラフィ (HPLC) 純度データ:

純度: 99.6% (逆相カラム: ワイエムシーパックプロ シー18、エーエス-303 (YMC-PACK Pro C18, AS-303))

表3

粉末X線回折データ:

2 θ	回折強度(cps)
4.4	30
7.3	21
7.6	100
8.9	27
10.8	15
12.7	16
17.2	19
17.4	28
17.8	30
19.6	26
19.7	21
20.6	34
20.8	23

21.0	17
21.5	31
23.2	26
24.1	34
24.4	36
24.7	26
25.0	21
25.2	19
25.5	33
25.7	30
26.3	49
27.1	39
27.1	44
28.3	16
30.4	15
30.5	15
32.0	14

注) 各強度は、最大値を100とした時の相対値である。

上記粉末X線回折分析データは自動X線装置リント アルティマ プラス シ
 ステム (R I N T - U l t i m a + システム) (2 kW) (リガクインターナシ
 5 ョナルコーポレーション (R i g a k u I n t e r n a t i o n a l C o r
 p o r a t i o n) 製造) によって測定した。分析方法は次のとおりである。

X線放射源：銅 (C u)

チューブ電圧／チューブ電流：40 k V / 30 m A

モノクロメーター：自動モノクロメーター

10 ゴニオメーター：広角ゴニオメーター

スキャンステップ：0.02度 (d e g.)

スキャン速度：2.00度 (d e g.) / 分

ディバージェンス・スリット (d i v e r g e n c e s l i t) : 1度 (d
 e g.)

15 スキャッターリング・スリット (s c a t t e r i n g s l i t) : 1度 (d
 e g.)

レシーピング・スリット (r e c e i v i n g s l i t) : 0.15mm

測定温度：室温

残留溶媒測定：

エタノール＜0.01%

- 5 残留溶媒含量はヘッドスペースサンブラ／ガスクロマトグラフ／質量選択的検出器（HSS／GC／MSD）（アジレント・テクノロジー（Agilent Technologies）製造）によって測定した。

吸湿性試験：

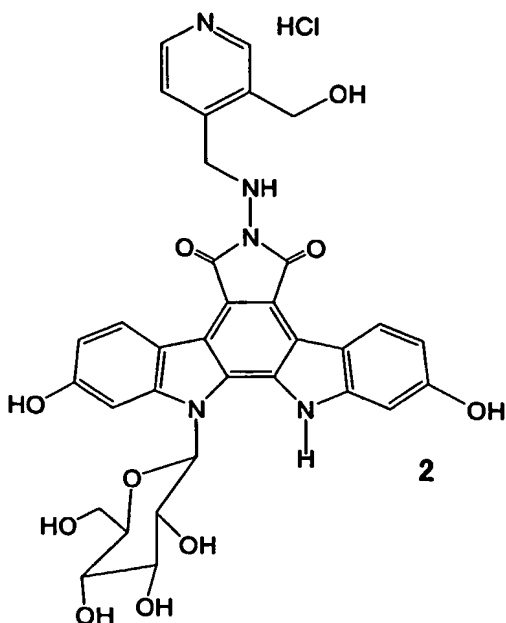
- 10 吸湿性試験は、アイガソープ モイスチャー ソープション アナライザー、ハイデン アナリティカル リミテッド（IGAsorp Moisture Sorption Analyzer, Hiden Analytical Limited）製造 によって測定した（第3図参照）。

15 実施例1－2

- 化合物1の結晶の製法B（上記の製法4による）：特開平10－245390号明細書の実施例14に記載の方法で調整した非結晶形の化合物1（30mg）を、エタノール（1.0ml）及び酢酸（0.005ml）に懸濁し、75℃で15時間加熱攪拌すると黄色結晶の生成が認められた。得られた溶液を室温に冷却した後、この結晶を濾取し、エタノール（1ml）で3回洗浄し、50℃で120時間減圧下乾燥することにより、29mgの黄色結晶の化合物1を得た。
- 20

なお、実施例1－2で示した方法により得られた結晶も実施例1－1と同様の粉末X線回折スペクトルをしめした。

25 実施例2－1



2

化合物 2 の結晶の製法 A (上記の製法 1 による) : 特開平 10-245390 号明細書の実施例 14 に記載の方法で調整した非結晶形の化合物 1 (500 mg) をメタノール (300 ml) 及び塩酸-メタノール試薬 (10 ml) からなる混合溶媒に加え、4 時間加熱還流した。化合物 1 を完全に溶解した後、得られた溶液から 200 ml のメタノールを常圧で留去することにより濃縮し、析出した固体の懸濁溶液をそのまま 15 時間加熱還流した。室温に冷却した後、得られた固体を濾取し、メタノール (1 ml) で 3 回洗浄し、40℃で 24 時間減圧下乾燥すると、393 mg の黄色固体が得られた。こうして得られた黄色固体 (240 mg) をエタノール (6 ml) に懸濁し、75℃で 20 時間加熱攪拌した。室温に冷却した後、黄色結晶を濾取し、エタノール (1 ml) で 3 回洗浄し、50℃で 72 時間減圧下乾燥することにより、黄色結晶の化合物 2 (235 mg) を得た。

ESI (m/z) : 654 (M-H)⁻

¹H-NMR (400 MHz, DMSO-d₆, δ ppm) : 11.18 (1 H, s)、9.82 (2 H, s)、8.83 (2 H, m)、8.76 (1 H, d, J=8.4 Hz)、8.71 (1 H, s)、8.51 (1 H, d, J=5.9 Hz)、7.17 (1 H, d, J=1.8 Hz)、6.97 (1 H, d, J=

2. 2 Hz)、6. 83 (1H、dd、J=8. 4、1. 8 Hz)、6. 81 (1H、dd、J=8. 4、2. 2 Hz)、5. 97 (1H、d、J=8. 8 Hz)、4. 83 (2H、s)、4. 58 (2H、s)、3. 72~4. 03 (4H、m)、3. 40 ~3. 55 (2H、m)

5 IR (ATR) : 3240, 1738, 1693, 1620, 1576, 1472, 1410, 1377, 1339, 1321, 1225, 1186, 1121, 1051, 1005, 905, 829, 818, 743 cm^{-1}

純度 : 99. 1 %

上記純度データは実施例1-1と同じ条件で測定された。

10 表4

粉末X線回折データ： 第5図参照。

2 θ	回折強度(cps)
6.3	32
7.5	25
11.9	24
12.6	20
15.0	21
15.7	20
16.3	24
16.6	19
17.2	22
18.7	19
19.0	27
19.2	40
19.5	23
21.2	22
21.4	18
22.4	21
22.8	27
23.7	35
24.3	57
25.6	100
26.2	20
27.2	31
28.0	67
28.9	21
29.0	26

29.2	23
30.6	30
31.9	24
32.5	23
34.6	27

注) 各強度は、最大値を 100 とした時の相対値である。

上記粉末 X 線回折分析データは実施例 1-1 と同じ条件で測定された。

イオン定量：

5 塩酸 (HCl) 1.01 モル比率

イオン定量はキャピラリー電気泳動 (HPCE, Agilent Technologies 製造) によって測定した。

残留溶媒：エタノール (EtOH) < 0.01%

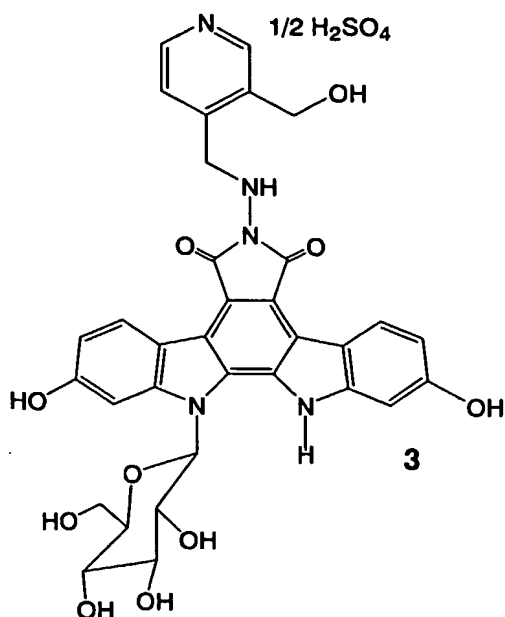
10 上記残留溶媒分析データは実施例 1-1 と同じ条件で測定された。

実施例 2-2

化合物 2 の結晶の製法 B (上記の製法 3 による) : 特開平 10-245390 号明細書の実施例 14 に記載の方法で調整した非結晶形の化合物 1 (30 mg) を、エタノール (1.0 ml) 及び 1 モル濃度 (M) 塩酸水溶液 (0.09 ml) に懸濁し、75℃で 15 時間加熱攪拌すると黄色結晶の生成が認められた。得られた溶液を室温で冷却した後、この結晶を濾取し、エタノール (1 ml) で 3 回洗浄し、50℃で 24 時間減圧下乾燥することにより、黄色結晶の化合物 2 (29 mg) を得た。

20 なお、実施例 2-2 で示した方法により得られた結晶も実施例 2-1 と同様の粉末 X 線回折スペクトルを示した。

実施例 3



化合物**3**の結晶の製法（上記の製法5による）： 特開平10-245390号明細書の実施例14に記載の方法で調整した非結晶形の化合物1（500mg）を、エタノール（180ml）、水（180ml）および、硫酸（0.0407ml）からなる混合溶媒に加え、70℃で加熱攪拌することにより溶解した。この溶液を、室温で18時間ゆっくり攪拌すると、橙色結晶が析出した。この結晶を濾取し、エタノール（1 ml）で3回洗浄し、50℃で72時間減圧下乾燥することにより、橙色針状結晶の化合物**3**（491 mg）を得た（第6図参照）。

10 ESI (m/z) : 654 (M-H)⁻
¹H-NMR (400 MHz, DMSO-d₆, δ ppm) : 11.19 (1
H, s)、9.80 (1H, s)、9.77 (1H, s)、8.84 (1H, d、
J=8.8 Hz)、8.78 (1H, d、J=8.8 Hz)、8.63 (1
H, d、J=5.5 Hz)、8.62 (1H, s)、8.08 (1H, d、J
15 =5.5 Hz)、7.17 (1H, d、J=1.1 Hz)、6.97 (1H、
d、J=1.8 Hz)、6.83 (1H, dd、J=8.8、1.1 Hz)、6.
80 (1H, dd、J=8.8、1.8 Hz)、6.41 (1H, bs)、5.
97 (1H, d、J=8.8 Hz)、5.87 (1H, bs)、5.05~5.
72 (3H, m)、4.92 (1H, bs)、4.79 (2H, s)、4.48

(2H, s)、3.76～4.03 (4H, m)、3.41～3.54 (2H, m)

IR (ATR) : 3290, 2360, 1744, 1692, 1618, 1578, 1458, 1400, 1375, 1329, 1231, 1196, 1120, 1049, 1015, 739 cm^{-1}

純度 : 98.4%

上記純度データは実施例1-1と同じ条件で測定された。

イオン定量 :

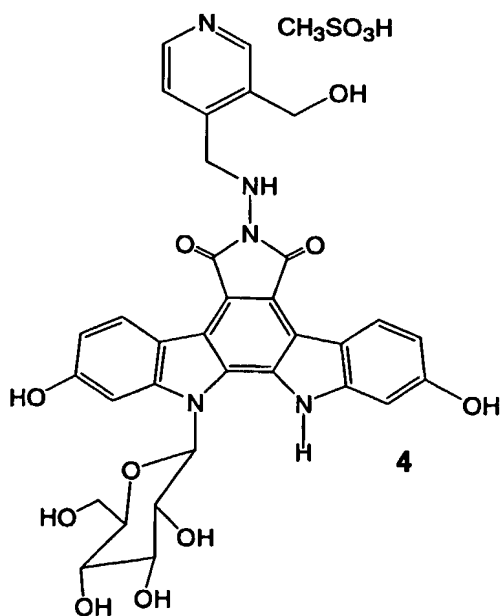
H_2SO_4 0.48 モル比率

10 上記イオン定量分析データは実施例2-1と同じ条件で測定された。

残留溶媒 : エタノール 検出されず

上記残留溶媒分析データは実施例1-1と同じ条件で測定された。

実施例4



化合物4の結晶の製法（上記の製法5による）： 特開平10-245390号明細書の実施例14に記載の方法で調整した非結晶形の化合物1（50 mg）を、エタノール（1.8 ml）、水（0.5 ml）、及びメタンスルホン酸（0.0099 ml）からなる混合溶媒に加え、65℃で加熱攪拌することによ

り溶解した。この溶液を、室温で22時間ゆっくり攪拌すると、黄燈色結晶が析出した。この結晶を濾取し、エタノール（1 ml）で3回洗浄し、50℃で72時間減圧下乾燥することにより、黄燈色結晶の化合物4（49 mg）を得た（第7図参照）。

5 ESI (m/z) : 654 (M-H)⁻

¹H-NMR (400 MHz, DMSO-d₆, δ ppm) : 11.18 (1 H, s)、9.80 (1H, s)、9.77 (1H, s)、8.84 (1H, d, J=8.4 Hz)、8.81 (1H, d, J=5.5 Hz)、8.76 (1H, d, J=8.4 Hz)、8.71 (1H, s)、8.46 (1H, d, J=5.5 Hz)、7.17 (1H, s)、6.97 (1H, s)、6.82 (1H, d, J=8.4 Hz)、6.79 (1H, d, J=8.4 Hz)、6.52 (1H, bs)、5.97 (1H, d, J=9.5 Hz)、5.83 (1H, bs)、4.83 (2H, s)、4.56 (2H, s)、3.75~4.02 (4H, m)、3.40~3.53 (2H, m)、2.30 (3H, s)

10

15 IR (ATR) : 3311, 1747, 1699, 1620, 1583, 1456, 1329, 1196, 1153, 1124, 1042, 1016, 779, 742 cm⁻¹

イオン定量:

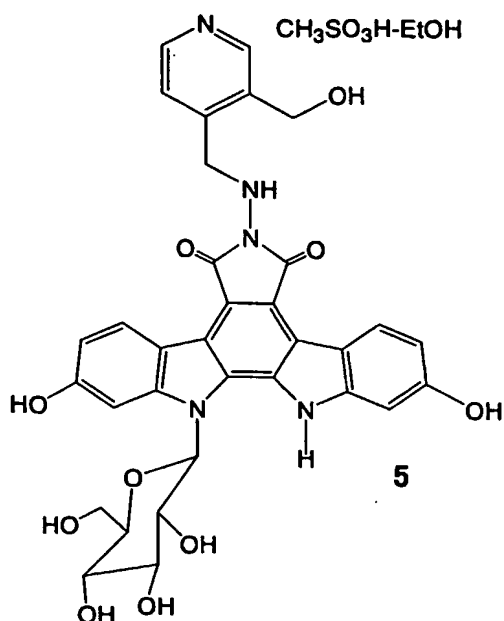
メタンスルホン酸 (CH₃SO₃H) 1.00 モル比率

20 上記イオン定量分析データは実施例2-1と同じ条件で測定された。

残留溶媒: エタノール 検出されず

上記残留溶媒分析データは実施例1-1と同じ条件で測定された。

実施例5



化合物5の結晶の製法（上記の製法3による）：特開平10-245390号明細書の実施例14に記載の方法で調整した非結晶形の化合物1（109mg）を、エタノール（3.6ml）及びメタンスルホン酸（0.022ml）に懸濁し、75℃で15時間加熱攪拌すると、黄色結晶の生成が認められた。得られた溶液を室温に冷却した後、この結晶を濾取し、エタノール（1ml）で3回洗浄し、50℃で72時間減圧下乾燥することにより、黄色結晶の化合物5（107mg）を得た。

ESI (m/z) : 654 (M-H)⁻

10 ¹H-NMR (400 MHz, DMSO-d₆, δ ppm) : 11.18 (1H, s)、9.77 (2H, bs)、8.83 (1H, d, J=8.8Hz)、8.83 (1H, d, J=5.9Hz)、8.86 (1H, d, J=8.8Hz)、8.71 (1H, s)、8.50 (1H, d, J=5.9Hz)、7.17 (1H, s)、6.97 (1H, s)、6.82 (1H, d, J=8.8Hz)、6.80 (1H, d, J=8.8Hz)、5.97 (1H, d, J=8.4Hz)、4.83 (2H, s)、4.57 (2H, s)、3.75~4.03 (4H, m)、3.42~3.52 (4H, m)、2.30 (3H, s)、1.05 (3H, t, J=7.0Hz)

15

IR (ATR) : 3312, 2341, 1753, 1707, 1622, 15

8 1, 1 4 5 6, 1 3 7 7, 1 3 2 7, 1 2 3 2, 1 1 9 6, 1 1 1 1, 1 0 2
2, 7 4 5, 6 3 5, 6 1 7 cm^{-1}

純度：99.2%

上記純度データは実施例1-1と同じ条件で測定された。

5 表5

粉末X線回折データ：

2 θ	回折強度(cps)
7.9	20
8.1	21
12.7	20
13.0	26
16.0	14
16.9	28
17.6	41
18.1	30
18.6	18
19.2	13
20.3	11
21.3	13
21.4	16
22.2	15
23.3	47
24.5	15
24.8	19
25.6	20
26.2	93
26.3	100
26.9	18
28.2	11
28.3	14
28.5	16
29.0	10
29.2	10
32.3	11
35.4	11
38.9	12
39.0	10

注) 各強度は、最大値を100とした時の相対値である。

上記粉末X線回折分析データは実施例1-1と同じ条件で測定された。

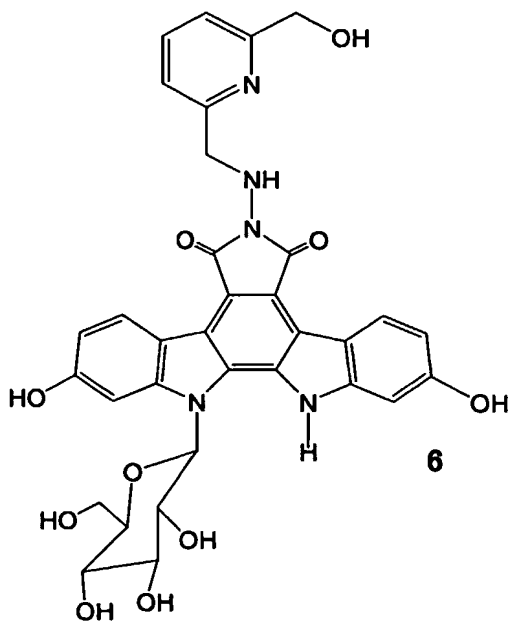
イオン定量：

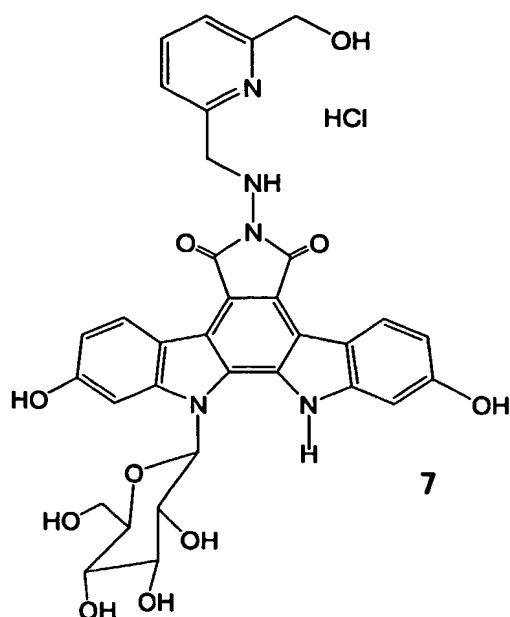
メタンスルホン酸 1.14 モル比率

上記イオン定量分析データは実施例 2-1 と同じ条件で測定された。

5 残留溶媒： エタノール 5.49%

上記残留溶媒分析データは実施例 1-1 と同じ条件で測定された。

実施例 6



化合物7の結晶の製法（上記の製法3による）： 特開平10-245390
号明細書の実施例27に記載の方法で調整した非結晶形の化合物6（500mg）を、エタノール（15ml）及び6M塩酸水（0.25ml）に懸濁し、7
5℃で168時間加熱攪拌すると、燈色結晶の生成が認められた。得られた溶液
を室温に冷却した後、この結晶を濾取し、エタノール（1ml）で3回洗浄し、
50℃で72時間減圧下乾燥することにより、燈色結晶の化合物7（430mg）
を得た。

ESI (m/z) : 654 (M-H)⁻

10 ¹H-NMR (400 MHz, DMSO-d₆, δ ppm) : 11.18 (1H, s)、9.82 (2H, s)、8.80 (1H, d, J=8.8Hz)、8.73 (1H, d, J=8.8Hz)、8.38 (1H, t, J=7.3Hz)、8.13 (1H, d, J=7.3Hz)、7.77 (1H, d, J=7.7Hz)、7.17 (1H, s)、6.97 (1H, s)、6.83 (1H, d, J=8.8Hz)、6.80 (1H, d, J=8.8Hz)、5.97 (1H, d, J=8.5Hz)、4.77 (2H, s)、4.63 (2H, s)、3.75
15 ~4.03 (4H, m)、3.42~3.54 (2H, m)

IR (ATR) : 3170, 1738, 1688, 1614, 1580, 1415, 1345, 1290, 1250, 1198, 1088, 1061, 100

2, 907, 831, 799, 741 cm^{-1}

純度：99.5%

上記純度データは実施例1-1と同じ条件で測定された。

表6

5 粉末X線回折データ：

2 θ	回折強度(cps)
6.5	54
6.7	57
9.3	12
11.9	15
13.4	18
15.9	14
16.3	12
16.9	14
17.3	42
17.8	36
18.0	19
19.4	14
20.0	19
20.1	17
22.1	13
23.6	22
24.2	85
24.7	100
25.5	93
25.7	69
26.7	21
27.1	25
27.5	14
28.1	18
28.4	14
28.8	17
30.6	12
33.1	14
34.8	15
35.0	15

注) 各強度は、最大値を100とした時の相対値である。

上記粉末X線回折分析データは実施例1-1と同じ条件で測定された。

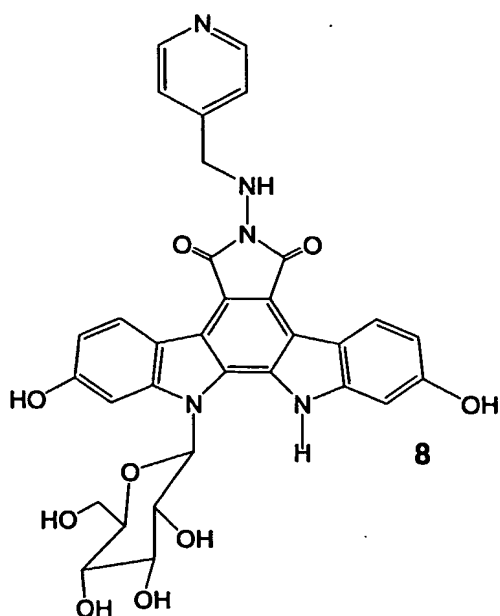
イオン定量：

塩酸 1. 13 モル比率

上記イオン定量分析データは実施例 2 - 1 と同じ条件で測定された。

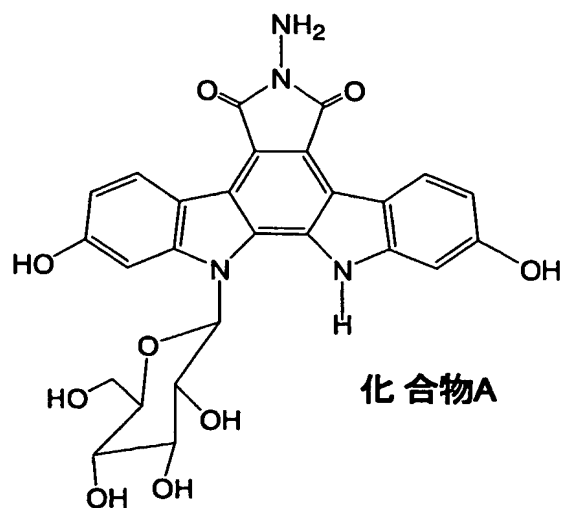
残留溶媒：エタノール 0. 27 %

5 上記残留溶媒分析データは実施例 1 - 1 と同じ条件で測定された。

実施例 7 - 1

化合物 8 の結晶の製法：

10 1) 非晶形の化合物 8 の製法



化合物A（ヒドラジン体）6.3 g及び4-ピリジンカルボアルデヒド1.45 mlをメタノール210 mlに溶解し、1.76 mlの酢酸を加えた後、70℃で終夜撹拌した。析出した固体を濾別してメタノールで洗浄した後、得られた固体をメタノール-テトラヒドロフラン（1：1）の混合溶媒7.0 Lに溶解し、10%パラジウム炭素1 gを加え、水素雰囲気下で終夜撹拌した。得られた反応液をセライトで濾過したのち、その濾液を濃縮した。残差をセファデックスLH-20カラムクロマトグラフィに充填し、メタノールで展開した。目的とする分画を濃縮乾燥することにより化合物8（3.3 g）を得た。

2）化合物8の結晶の製法（上記の製法2による）

10 上記1）で調整した非結晶形の化合物8（250 mg）を、メタノール（500 ml）及び酢酸（0.135 ml）に加え、15分間加熱還流した。化合物8を完全に溶解した後、得られた溶液から430 mlのメタノールを常圧で留去することにより濃縮し、析出した固体の懸濁溶液をそのまま2.5時間加熱還流した。この溶液を室温に冷却した後、得られた固体を濾取し、メタノール（1 ml）
15 で3回洗浄し、50℃で2時間減圧下乾燥すると、200 mgの黄色固体が得られた。こうして得られた黄色固体（200 mg）をエタノール（5 ml）に懸濁し、75℃で20時間加熱撹拌した。得られた溶液を室温に冷却した後、黄色結晶を濾取し、エタノール（1 ml）で3回洗浄し、50℃で72時間減圧下乾燥することにより、黄色結晶の化合物8（197 mg）を得た。

20 ESI (m/z) : 624 (M-H)⁻

¹H-NMR (400 MHz, DMSO-d₆, δ ppm) : 11.17 (1 H, s)、9.78 (1H, s)、9.76 (1H, s)、8.84 (1H, d, J=8.8 Hz)、8.76 (1H, d, J=8.8 Hz)、8.47 (2H, d, J=5.5 Hz)、7.54 (2H, d, J=5.5 Hz)、7.16 (1
25 H, d, J=1.8 Hz)、6.96 (1H, d, J=1.8 Hz)、6.82 (1H, dd, J=8.8, 1.8 Hz)、6.80 (1H, dd, J=8.8, 1.8 Hz)、6.32 (1H, t, J=3.7 Hz)、5.95 (1H, d, J=8.4 Hz)、5.87 (1H, t, J=3.7 Hz)、5.34 (1 H, d, J=3.7 Hz)、5.12 (1H, d, J=4.8 Hz)、4.91

(1H、d、J=4.8Hz)、4.33(2H、d、J=4.4Hz)、3.76~4.02(4H、m)、3.44~3.52(2H、m)

IR(ATR): 1749, 1690, 1630, 1578, 1456, 1400, 1369, 1329, 1253, 1196, 1153, 1121, 1080, 5 1061, 1013, 800, 743, 617 cm^{-1}

純度: 98.2%

上記純度データは実施例1-1と同じ条件で測定された。

表7

粉末X線回折データ: 第8図参照

2 θ	回折強度(cps)
7.6	20
10.2	41
10.7	17
13.6	7
15.2	7
16.2	15
16.7	20
17.0	21
17.4	38
18.2	23
19.1	22
20.2	15
21.0	11
21.3	17
21.6	9
22.3	33
22.6	18
23.2	16
24.2	100
24.8	46
25.4	30
26.0	29
26.8	29
30.6	8
31.0	8
31.7	14
33.4	15
33.8	8

36.2	8
41.6	7

注) 各強度は、最大値を100とした時の相対値である。

上記粉末X線回折分析データは実施例1-1と同じ条件で測定された。

残留溶媒：

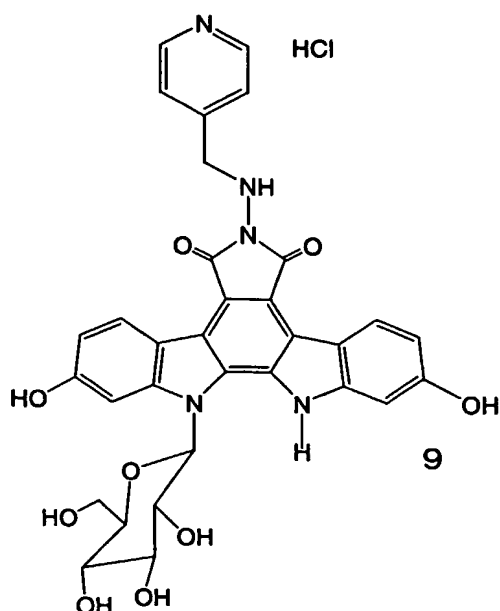
- 5 エタノール 0.10%、メタノール 0.32%

上記残留溶媒分析データは実施例1-1と同じ条件で測定された。

実施例7-2

- 化合物8の結晶の製法B（上記の製法4による）： 実施例7-1の1）に記載の方法で調整した非結晶形の化合物8（30mg）を、エタノール（1ml）及び酢酸（0.005 ml）に懸濁し、75℃で15時間加熱攪拌すると、黄色結晶の生成が認められた。得られた溶液を室温に冷却した後、この結晶を濾取し、エタノール（1ml）で3回洗浄し、50℃で15時間減圧下乾燥することにより、27mgの黄色結晶の化合物8を得た。
- 15 実施例7-2で示した方法により得られた結晶も実施例7-1と同様の粉末X線回折スペクトルを示した。

実施例8



化合物 9 の結晶の製法 A（上記の製法 3 による）： 実施例 7-1 の 1）に記載の方法で調整した非結晶形の化合物 8（300mg）を、エタノール（10m
 5 と、燈色結晶の生成が認められた。得られた溶液を室温に冷却した後、この結晶を濾取し、エタノール（1ml）で 3 回洗浄し、50℃で 72 時間減圧下乾燥することにより、燈色結晶の化合物 9（279mg）を得た。

ESI (m/z) : 624 (M-H)⁻

¹H-NMR (400 MHz, DMSO-d₆, δ ppm) : 11.18 (1
 10 H, s)、9.83 (2H, s)、8.85 (2H, d, J=6.2 Hz)、8.
 84 (1H, d, J=8.4 Hz)、8.76 (1H, d, J=8.4 Hz)、
 8.27 (2H, d, J=6.2 Hz)、7.17 (1H, d, J=1.1 Hz)、
 6.97 (1H, d, J=1.9 Hz)、6.83 (1H, dd, J=
 8.4, 1.1 Hz)、6.81 (1H, dd, J=8.4, 1.9 Hz)、5.
 15 96 (1H, d, J=8.8 Hz)、4.64 (2H, s)、3.75~4.0
 3 (4H, m)、3.42~3.55 (2H, m)

IR (ATR) : 3312, 1740, 1666, 1616, 1576, 14
 81, 1381, 1319, 1190, 1159, 1123, 1074, 739,
 613 cm⁻¹

純度：98.2%

上記純度データは実施例1-1と同じ条件で測定された。

表8

粉末X線回折データ：

2 θ	回折強度(cps)
4.9	42
13.8	21
14.8	41
15.4	39
16.1	11
16.9	15
19.7	30
22.0	13
22.2	12
23.2	12
23.5	14
23.7	16
24.3	16
24.9	21
25.9	100
26.4	47
27.0	20
27.5	31
27.7	39
28.6	12
29.8	14
30.5	11
31.8	13
32.5	17
32.8	15
33.9	12
36.3	14
36.8	12
40.0	12
40.6	11

5 注) 各強度は、最大値を100とした時の相対値である。

上記粉末X線回折分析データは実施例1-1と同じ条件で測定された。

イオン定量：

塩酸 0.97 モル比率

上記イオン定量分析データは実施例 2-1 と同じ条件で測定された。

残留溶媒：エタノール 検出されず

上記残留溶媒分析データは実施例 1-1 と同じ条件で測定された。

5 参考例： 結晶化による式 (I I) で示される化合物の高純度化例

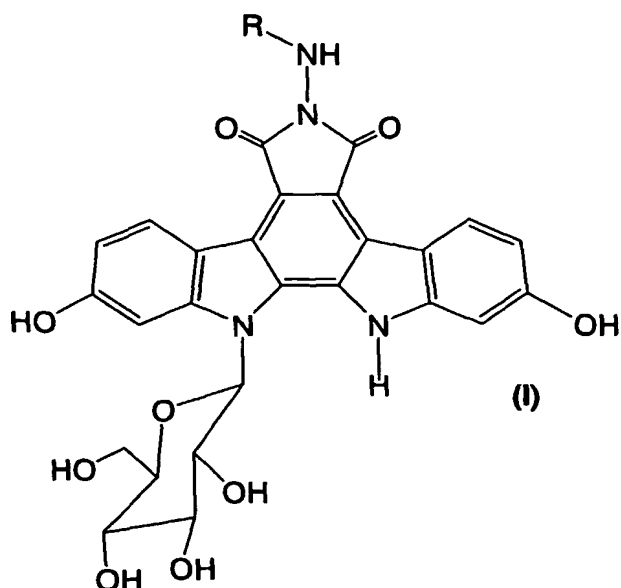
特開平 10-245390 の実施例 14 に示す方法で調整した未精製の化合物 (I I) (純度 88%) を製法 2 により結晶化したところ純度 98% の化合物 (I I) を得た。

10 産業上の利用可能性

結晶形態の式 (I) で示される化合物は、対応する非晶形の化合物に比べて際だって優れた安定性、溶解度などを示すので、抗がん剤の有効成分として産業上の利用可能性がある。

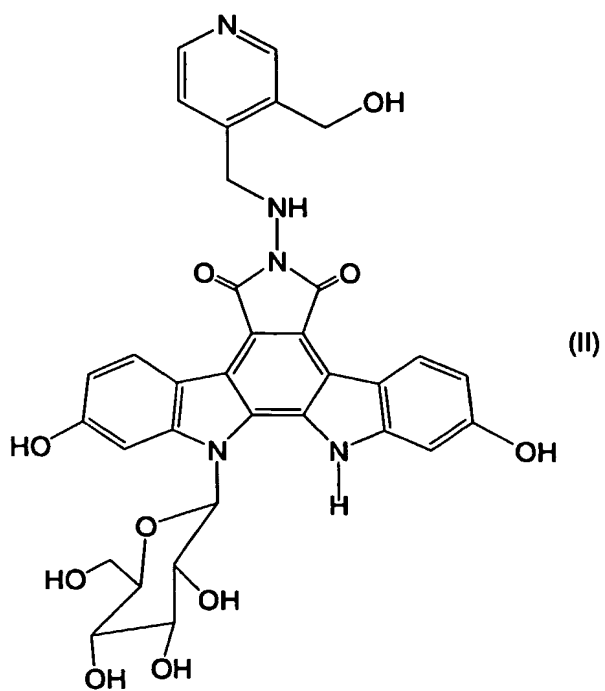
請 求 の 範 囲

1. 下記式 (I) :



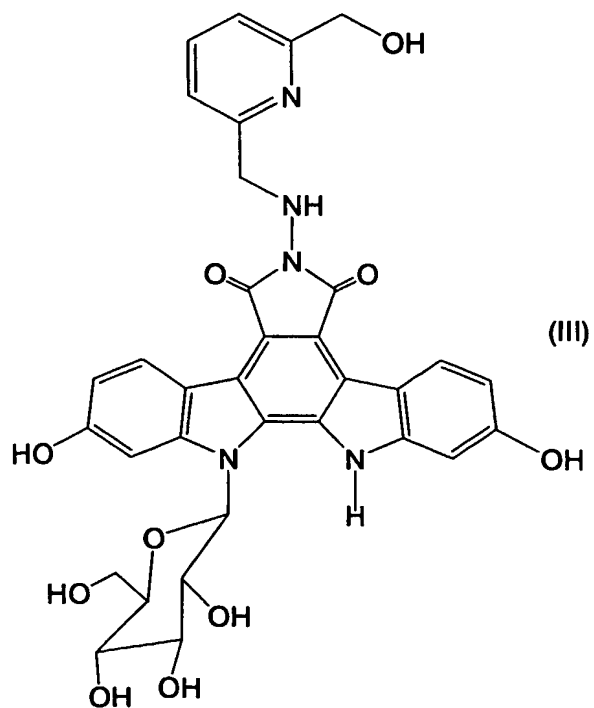
5 (式中、R は、無置換又はヒドロキシメチル基で置換されたピリジルメチル基を表す。)で示される結晶形態の6-N-ピリジルメチルアミノ-12, 13-ジヒドロ-2, 10-ジヒドロキシ-12-β-D-グルコピラノシル-5H-インドロ[2, 3-a]ピロロ[3, 4-c]カルバゾール-5, 7(6H)-ジオンの遊離塩基、その医薬上許容される塩又はその溶媒和物。

10 2. 式 (I) の化合物が、下記式 (II) :



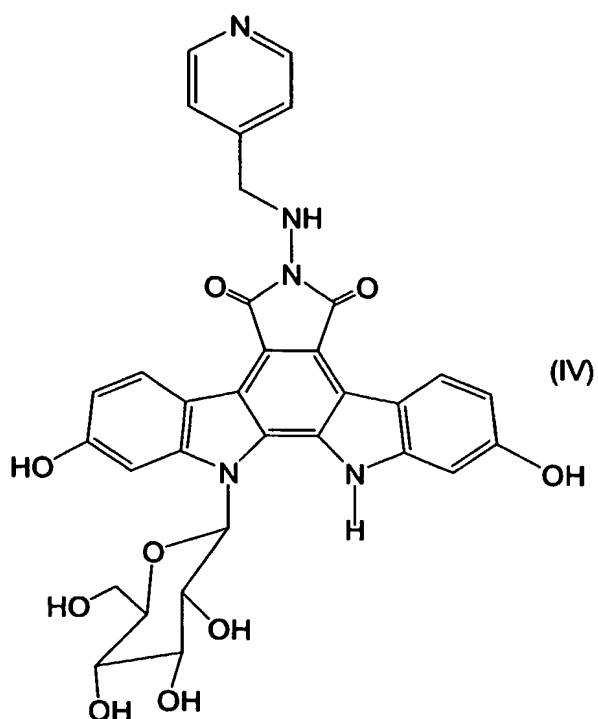
で示される化合物；

下記式 (III)：



5 で示される化合物；又は

下記式 (IV)：



で示される化合物である、請求の範囲 1 記載の遊離塩基、その医薬上許容される塩、又はその溶媒和物。

3. 式 (I) の化合物が、請求の範囲 2 記載の式 (I I) で示される化合物であり、かつ、その医薬上許容される塩が、塩酸塩、硫酸塩、又はメタンスルホン酸塩であるか；

式 (I) の化合物が、請求の範囲 2 記載の式 (I I I) で示される化合物であり、かつ、その医薬上許容される塩が塩酸塩、硫酸塩、又はメタンスルホン酸塩であるか；又は

- 10 式 (I) の化合物が、請求の範囲 2 記載の式 (I V) で示される化合物であり、かつ、その医薬上許容される塩が塩酸塩、硫酸塩、又はメタンスルホン酸塩である、請求の範囲 1 記載の医薬上許容される塩。

4. 式 (I) の化合物が、請求の範囲 2 記載の式 (I I)、(I I I)、又は (I V) で示される化合物である、請求の範囲 1 記載の溶媒和物。

- 15 5. 式 (I) の化合物が、請求の範囲 2 記載の式 (I I) で示される化合物であり、その医薬上許容される塩がメタンスルホン酸塩であり、かつ、エタノール和物である、請求の範囲 1 記載の溶媒和物。

6. 請求の範囲 1 記載の結晶形態の式 (I) で示される化合物の製造方法であって、

非晶形の式 (I) で示される化合物に対して、1 等量から 100 等量の対応する酸を含むか又は適量の酢酸を含んでもよい有機溶媒溶液を、その濃度が 50

5 mg/L から 1 g/L になるように加える工程；

得られた溶液を加熱環流する工程；

必要に応じて、得られた溶液を濾過することにより不溶物を除去する工程；

得られた溶液から溶媒を留去し、濃縮する工程；

得られた固体の懸濁溶液を加熱環流する工程；

10 得られた懸濁溶液を 0℃ から 35℃ に冷却する工程；及び

得られた結晶を単離する工程、を含むことを特徴とする前記方法。

7. 請求の範囲 1 記載の結晶形態の式 (I) で示される化合物の製造方法であって、

非晶形の式 (I) で示される化合物を、1 等量から 100 等量の対応する酸を含むか又は適量の酢酸を含んでもよい有機溶媒溶液に懸濁させる工程；

15

得られた溶液を 40℃ から 130℃ で加熱攪拌する工程；

得られた溶液を 0℃ から 35℃ に冷却する工程； 及び

得られた結晶を単離する工程、を含むことを特徴とする前記方法。

8. 請求の範囲 1 記載の結晶形態の式 (I) で示される化合物の製造方法であって、

20

非晶形の式 (I) で示される化合物を、水又は 1 等量から 100 等量の対応する酸を含む水溶液に加える工程；

得られた溶液を 40℃ から 130℃ で加熱攪拌する工程；

必要に応じて、得られた溶液を濾過することにより不溶物を除去する工程；

25 得られた反応溶液の温度を 0℃ から 35℃ に下げながら攪拌する工程；及び

得られた結晶を単離する工程、を含むことを特徴とする前記方法。

9. 薬学的に許容し得る担体又は希釈剤と一緒に、請求の範囲 1 記載の結晶形態の式 (I) で示される化合物の遊離塩基、その医薬上許容される塩又はその溶媒和物を有効成分として含む、医薬組成物。

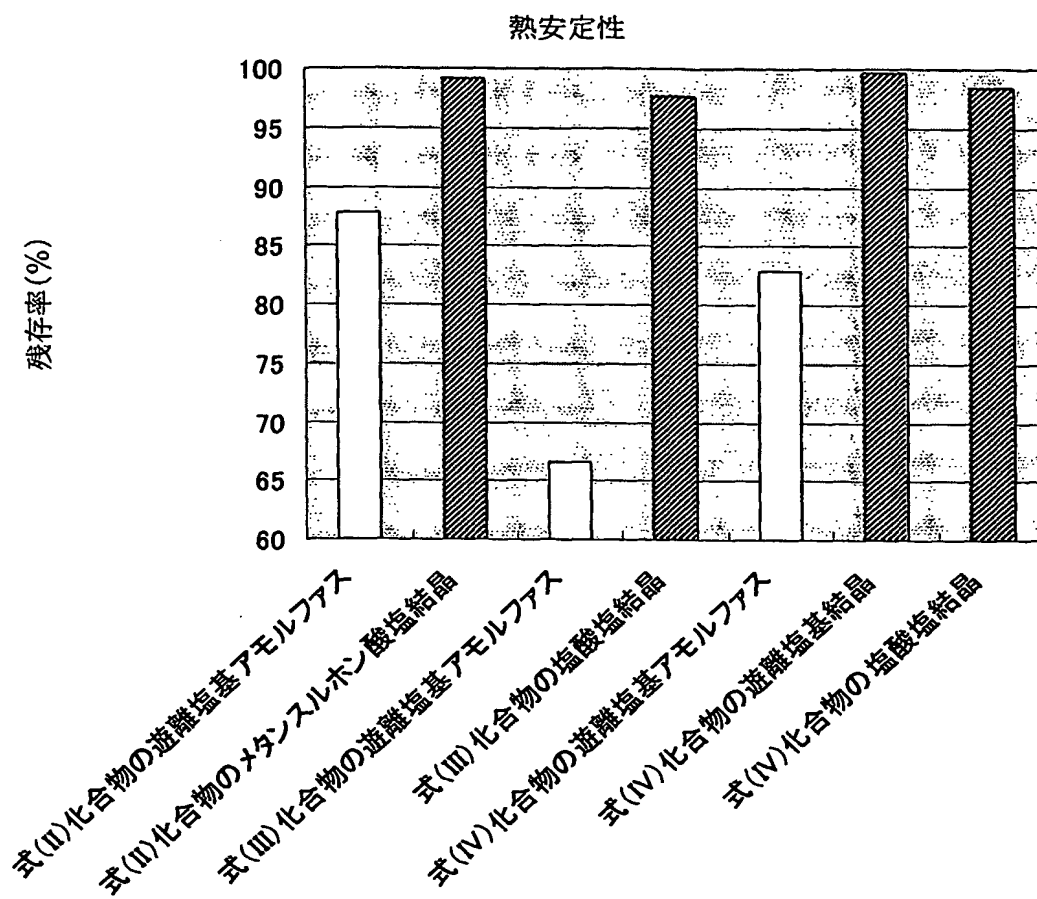
10. 薬学的に許容し得る担体又は希釈剤と一緒に、請求の範囲1記載の結晶形態の式(I)で示される化合物の遊離塩基、その医薬上許容される塩又はその溶媒和物の遊離塩基、その医薬上許容される塩又はその溶媒和物を有効成分として含む、抗がん剤。

- 5 11. 請求の範囲1記載の結晶形態の式(I)で示される化合物を用いた、注射用抗がん剤。

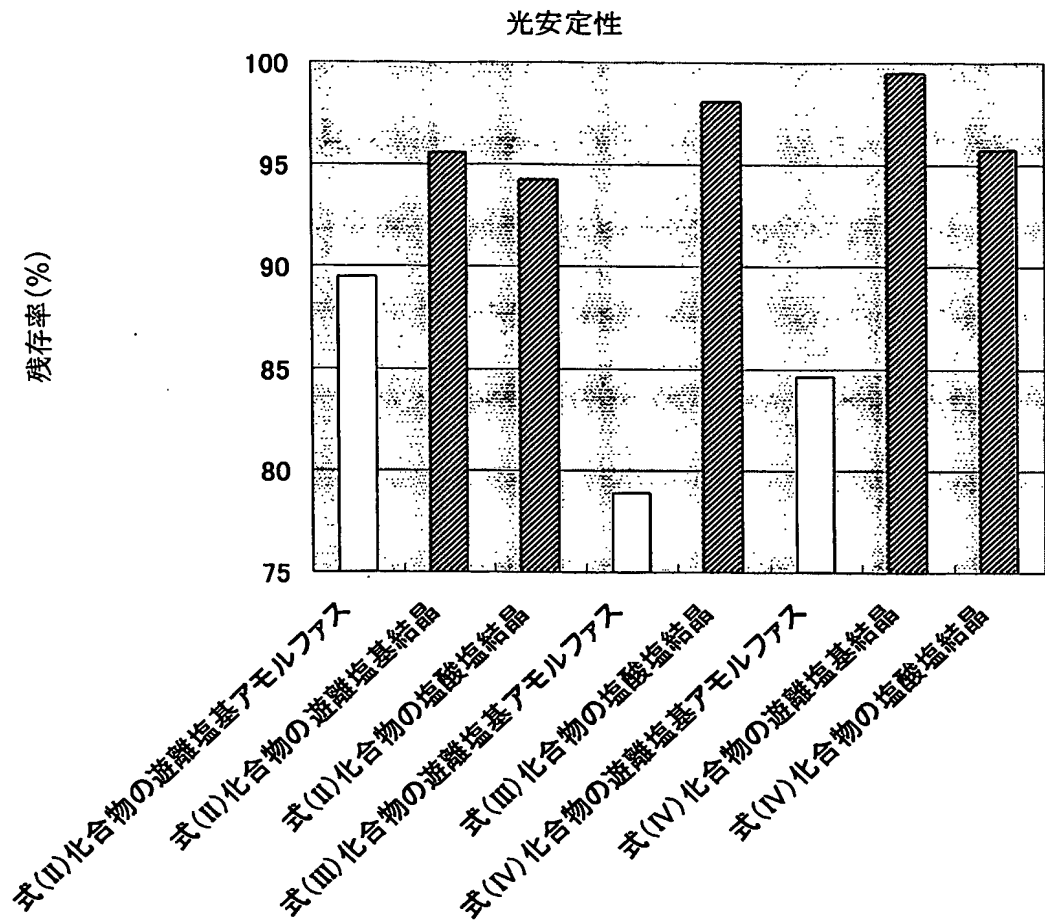
12. 式(I)で示される化合物が、請求の範囲2記載の式(II)、(III)、又は(IV)で示される化合物である、請求の範囲11記載の注射用抗がん剤。

1 / 8

第1図

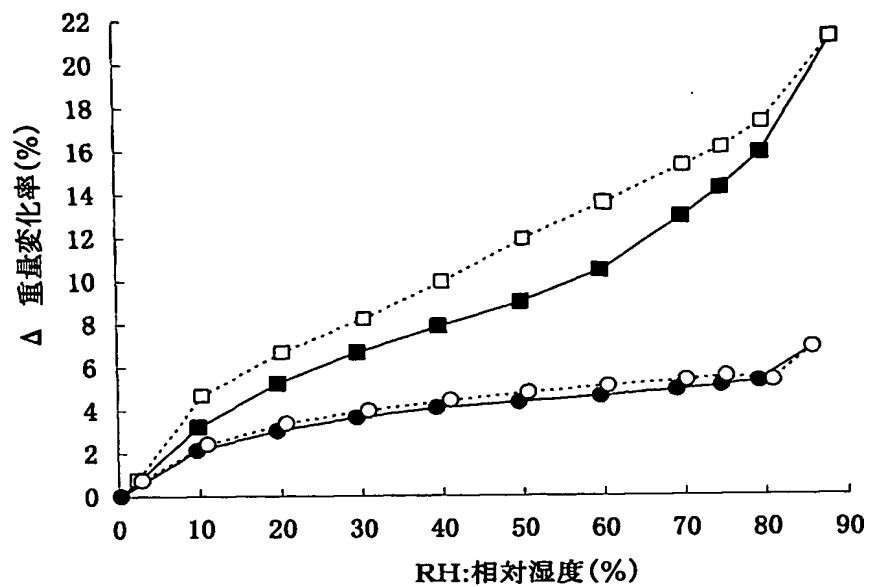


第 2 図

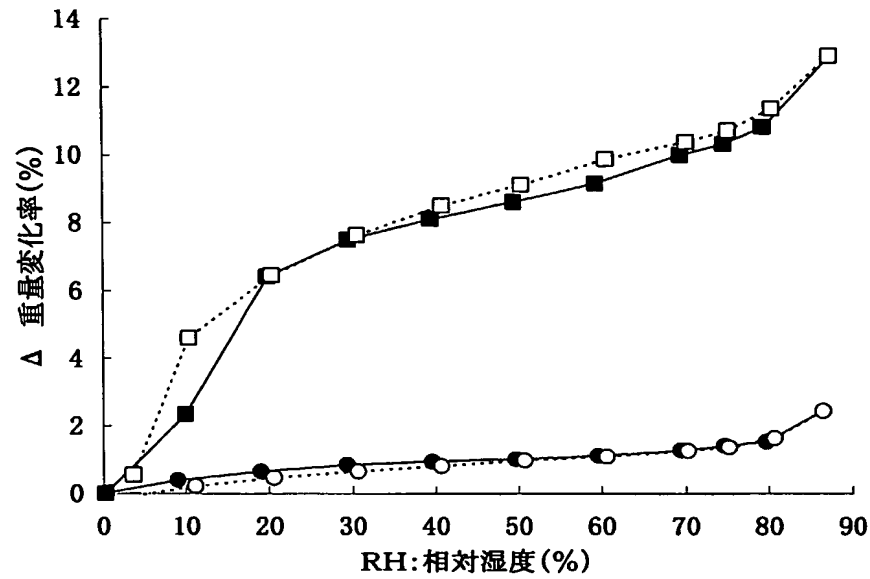


3 / 8

第3図

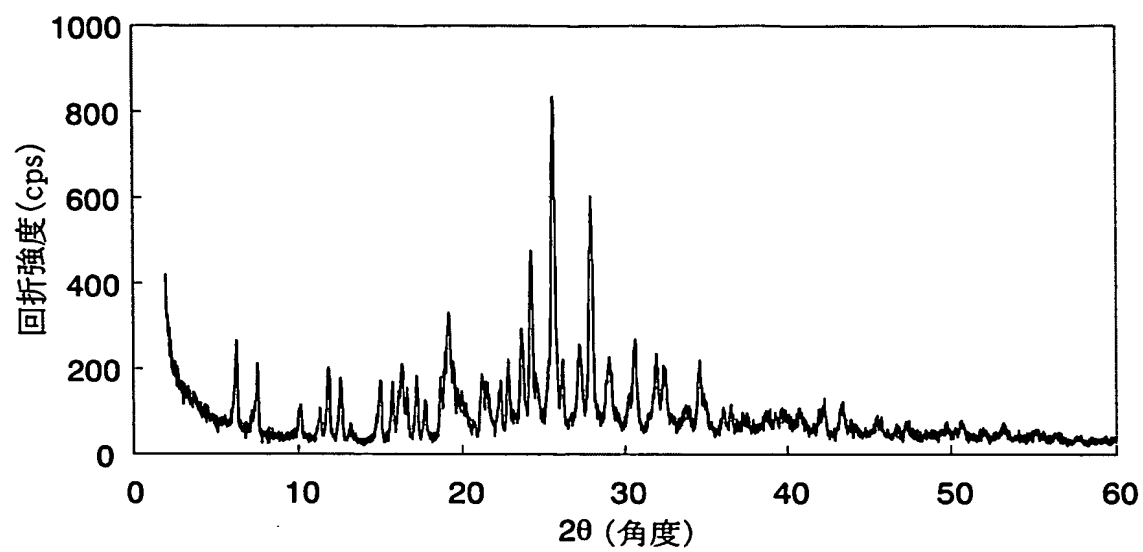


第4図



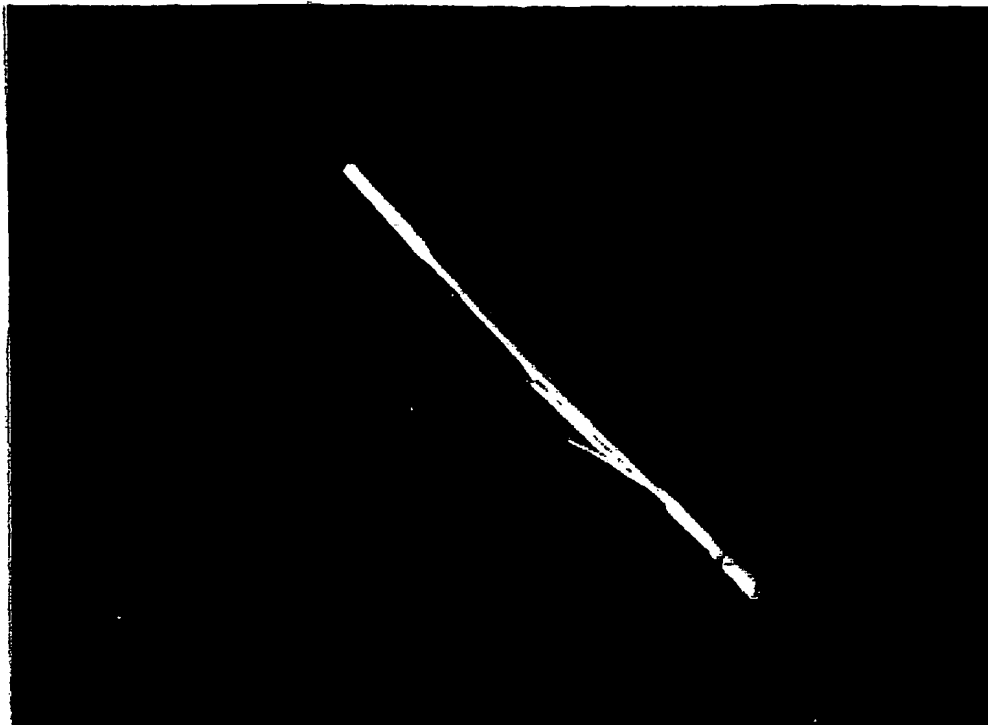
5 / 8

第 5 図



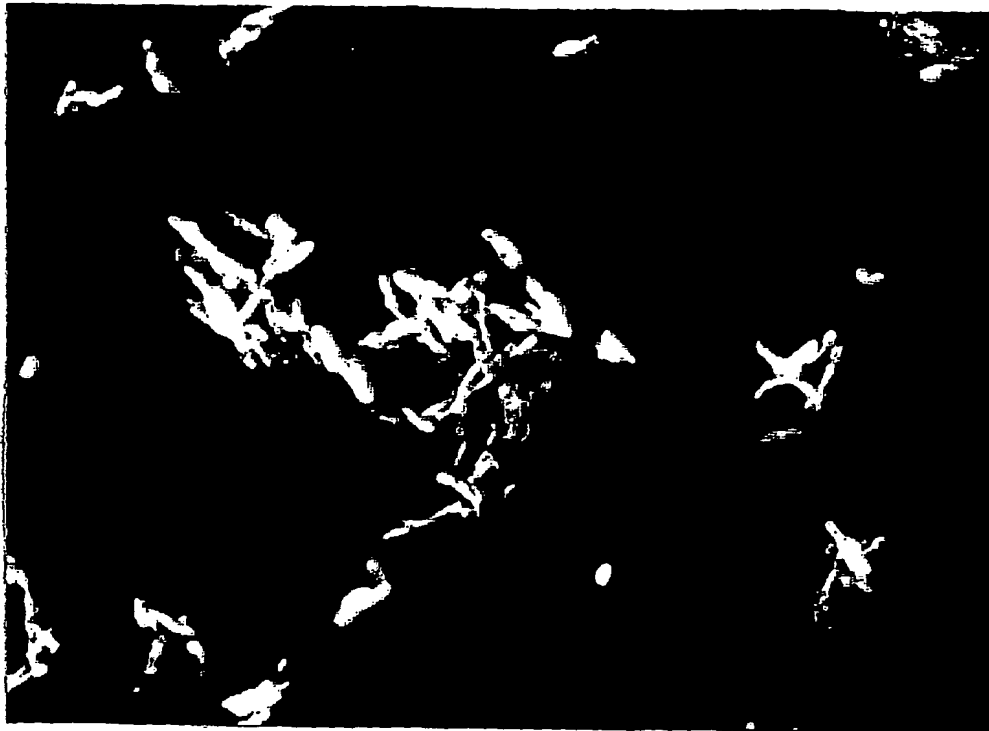
6 / 8

第6図



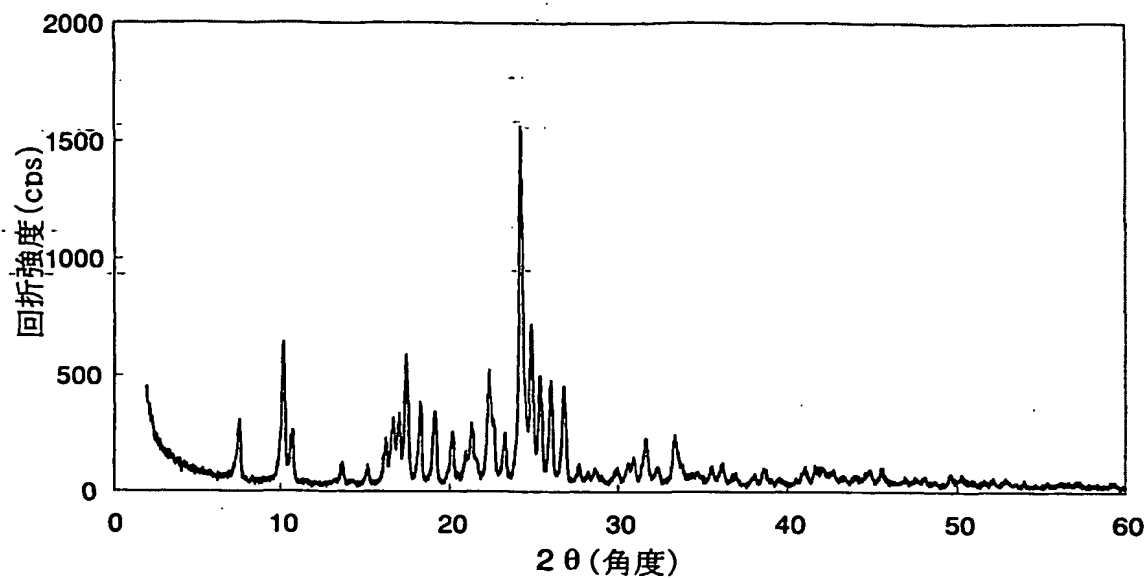
7 / 8

第7図



8 / 8

第 8 図



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/010741

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl⁷ C07H19/23, A61K31/7056, A61P35/00

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl⁷ C07H19/23, A61K31/7056, A61P35/00

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)
REGISTRY (STN), CAPLUS (STN)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X A	JP 10-245390 A (Banyu Pharmaceutical Co., Ltd.), 14 September, 1998 (14.09.98), Particularly, Par. Nos. [0021], [0024] to [0027], [0030], [0031]; examples 13, 14, 16 to 19, 21 to 23, 25, 27 & JP 2004-99617 A	1-5, 7-12 6
A	WO 01/062769 A1 (Banyu Pharmaceutical Co., Ltd.), 30 August, 2001 (30.08.01), & JP 3388489 B2 & AU 2001034119 A & EP 1258490 A1 & US 2003/060621 A1	1-12



Further documents are listed in the continuation of Box C.



See patent family annex.

* Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier application or patent but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search
15 November, 2004 (15.11.04)Date of mailing of the international search report
07 December, 2004 (07.12.04)Name and mailing address of the ISA/
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/010741

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	WO 02/079214 A1 (MERCK & CO., INC.), 10 October, 2002 (10.10.02), & JP 3439470 B1 & JP 2004-519518 A & US 2002/193324 A1 & EP 1390376 A1 & BR 2002008470 A	1-12

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl⁷ C07H19/23, A61K31/7056, A61P35/00

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl⁷ C07H19/23, A61K31/7056, A61P35/00

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

REGISTRY (STN), CAPLUS (STN)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X A	JP 10-245390 A (萬有製薬株式会社) 1998.09.14 特に、段落【0021】、【0024】～【0027】、【0030】、【0031】、実施 例13、14、16～19、21～23、25及び27を参照。 & JP 2004-99617 A	1-5, 7-12 6
A	WO 01/062769 A1 (萬有製薬株式会社) 2001.08.30 & JP 3388489 B2 & AU 2001034119 A & EP 1258490 A1 & US 2003/060621 A1	1-12

☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

- 「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの
「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの
「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)
「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの
「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの
「&」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

15. 11. 2004

国際調査報告の発送日

07.12.2004

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)

郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

中木 亜希

4 P

9282

電話番号 03-3581-1101 内線 3492

C (続き). 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	WO 02/079214 A1 (MERCK & CO., INC.) 2002.10.10 & JP 3439470 B1 & JP 2004-519518 A & US 2002/193324 A1 & EP 1390376 A1 & BR 2002008470 A	1-12